











**INHIBITORS OF INTERLEUKIN-1 beta CONVERTING ENZYME****Publication number:** WO9535308**Publication date:** 1995-12-28**Inventor:** BEMIS GUY W; GOLEC JULIAN M C; LAUFFER DAVID J; MULLICAN MICHAEL D; MURCKO MARK A; LIVINGSTON DAVID J**Applicant:** VERTEX PHARMA (US)**Classification:****- international:** C07D263/24; A61K31/42; A61K31/421; A61K38/00; A61K45/00; A61P25/00; A61P29/00; A61P37/00; A61P43/00; C07C229/22; C07C233/41; C07C233/83; C07C311/30; C07C317/26; C07D521/00; C07K5/02; C07K5/023; C07K5/04; C07D263/00; A61K31/42; A61K31/421; A61K38/00; A61K45/00; A61P25/00; A61P29/00; A61P37/00; A61P43/00; C07C229/00; C07C233/00; C07C311/00; C07C317/00; C07D521/00; C07K5/00; (IPC1-7): C07K5/023; A61K38/06; A61K38/07**- European:** C07K5/02A**Application number:** WO1995US07617 19950616**Priority number(s):** US19940261452 19940617; US19950405581 19950317; US19950440898 19950525**Also published as:** EP0784628 (A1)  
 US5973111 (A1)  
 US5716929 (A1)  
 MX9606546 (A)  
 FI965036 (A)

more &gt;&gt;

**Cited documents:** EP0519748  
 WO9309135  
 WO9314777  
 WO9316710  
 EP0529713

more &gt;&gt;

[Report a data error here](#)**Abstract of WO9535308**

The present invention relates to novel classes of compounds which are inhibitors of interleukin-1 beta converting enzyme. The ICE inhibitors of this invention are characterized by specific structural and physicochemical features. This invention also relates to pharmaceutical compositions comprising these compounds. The compounds and pharmaceutical compositions of this invention are particularly well suited for inhibiting ICE activity and consequently may be advantageously used as agents against interleukin-1 mediated diseases, including inflammatory diseases, autoimmune diseases and neurodegenerative diseases. This invention also relates to methods for inhibiting ICE activity and methods for treating interleukin-1 mediated diseases using the compounds and compositions of this invention.

---

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公表特許公報 (A)

(11) 特許出願公表番号

特表平10-504285

(43) 公表日 平成10年(1998) 4月28日

(51) Int.Cl. <sup>5</sup>	識別記号	F I	
C 0 7 K 5/02		C 0 7 K 5/02	
A 6 1 K 31/42		A 6 1 K 31/42	
38/00	A A A	45/00	A B E
	A B A	C 0 7 C 229/22	
	A E D	233/41	
審査請求 未請求 予備審査請求 有 (全 356 頁) 最終頁に続く			

(21) 出願番号	特願平8-502478	(71) 出願人	パーテクス ファーマシューティカルズ インコーポレイテッド
(86) (22) 出願日	平成7年(1995) 6月16日		アメリカ合衆国 マサチューセッツ
(85) 翻訳文提出日	平成8年(1996) 12月17日		02139-4242, ケンブリッジ, ウェーバ リー ストリート 130
(86) 国際出願番号	P C T / U S 9 5 / 0 7 6 1 7	(72) 発明者	ベミス, ガイ ダブリュー, アメリカ合衆国 マサチューセッツ
(87) 国際公開番号	W O 9 5 / 3 5 3 0 8		02174, アーリントン, アップルトン ストリート 256
(87) 国際公開日	平成7年(1995) 12月28日	(74) 代理人	弁理士 山本 秀策
(31) 優先権主張番号	0 8 / 2 6 1, 4 5 2		
(32) 優先日	1994年6月17日		
(33) 優先権主張国	米国 (U S)		
(31) 優先権主張番号	0 8 / 4 0 5, 5 8 1		
(32) 優先日	1995年3月17日		
(33) 優先権主張国	米国 (U S)		

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 インターロイキン-1 $\beta$ 変換酵素のインヒビター

## (57) 【要約】

本発明は、インターロイキン-1 $\beta$ 転化酵素のインヒビターである新規なクラスの化合物に関する。本発明のICEインヒビターは、特定の構造および薬理学的特徴により特徴付けられる。本発明はまた、これらの化合物を含有する薬学的組成物に関する。本発明の化合物および薬学的組成物は、ICE活性を阻害するのに特に充分適合し、結果として、インターロイキン-1が媒介する疾患(炎症性疾患、自己免疫疾患および神経性変性疾患を含む)に対する薬剤として有利に使用され得る。本発明はまた、ICE活性を阻害する方法、および本発明の化合物および組成物を用いて、インターロイキン-1が媒介する疾患を治療する方法に関する。

**【特許請求の範囲】**

1. 以下を含有するICEインヒビター：

(a) 第一および第二の水素結合部分、ここで該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

(b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで該部分は、それぞれ、このインヒビターがICEに結合するとき、ICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

(c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、そして該部分が、ICEのP1ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

2. 前記インヒビターがICEに結合するとき、該インヒビターが該インヒビターとICEとの間の全静電相互作用の合計に由来する中性または好ましいエンタルピーの寄与により特徴付けられる、請求項1に記載のICEインヒビター。

3. 約700ダルトンに等しいかまたはそれ未満の分子量を有する、請求項1に記載のICEインヒビター。

4. 約400ダルトンと約600ダルトンとの間の分子量を有する、請求項3に記載のICEインヒビター。

5. さらに、2個未満の第二級アミド結合を有する、請求項1に記載のICEインヒビター。

6. さらに、第二級アミド基およびカーバメート基からなる群から選択される

2個未満の基を含有する、請求項1に記載のICEインヒビター。

7. さらに、3個と7個との間の置換基を有するポリ置換環状基を含有し、該環状基が、前記第一または第二の適度に疎水性の部分または前記電気陰性部分を含有しない、請求項1に記載のICEインヒビター。

8. 前記インヒビターのICEに対する結合の歪みエネルギーが、約10 kcal/モルに等しいかまたはそれ未満である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

9. 前記インヒビターがICEに結合するとき、以下の4つの条件1)から4)の少なくとも2個を満たす、請求項1または7に記載のICEインヒビター：

1) 前記適度に疎水性の部分の1つが、以下のような様式で、ICEの前記P2結合ポケットと会合する：

a) 該P2結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離が、約7.1 Åと約12.5 Åとの間であり；

b) 該P2結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離が、約6.0 Åと約12 Åとの間であり；そして

c) 該P2結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離が、約3.7 Åと約9.5 Åとの間である；

2) 該適度に疎水性の部分が、以下のような様式で、ICEの前記P3結合ポケットと会合する：

a) 該P3結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離が、約3.9 Åと約9.5 Åとの間であり；

b) 該P3結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離が、約5.4 Åと約11 Åとの間であり；そして

c) 該P3結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離が、約7.0 Åと約13 Åとの間である；

3) 該適度に疎水性の部分が、以下のような様式で、ICEの前記P4結合ポケットと会合する：

a) 該P4結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離が、約4.5 Åと約7.5 Åとの間であり；

b) 該P4結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離が、約5.5 Åと約8.5 Åとの間であり；そして

c) 該P4結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339



のカルボニル酸素までの距離が、約8 Åと約11 Åとの間である；

4) 前記適度に疎水性の部分が、以下のような様式で、ICEの前記P' 結合ポケットと会合する：

a) 該P' 結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離が、約11 Åと約16 Åとの間であり；

b) 該P' 結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離が、約10 Åと約15 Åとの間であり；そして

c) 該P' 結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離が、約8 Åと約12 Åとの間である。

10. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記適度に疎水性の部分が、前記ICEのP' 結合ポケットおよび前記ICEのP2結合ポケットに別々に会合し、該P' 結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心から、該P2結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心までの距離が、約6.5 Åと約13 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

11. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記適度に疎水性の部分が、前記ICEのP' 結合ポケットおよび前記ICEのP3結合ポケットに別々に会合し、該P' 結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心から、該P3結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心までの距離が、約6 Åと約15 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

12. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記適度に疎水性の部分が、前記ICEのP' 結合ポケットおよび前記ICEのP4結合ポケットに別々に会合し、該P' 結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心から、該P4結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心までの距離が、約14 Åと約22 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

13. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記適度に疎水性の部分が、前記ICEのP2結合ポケットおよび前記ICEのP3結合ポケットにと別々に会合し、該P2結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心から、該P3結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心までの距離が、約5.5 Åと約13 Åとの間である、

請求項1または7に記載のICEインヒビター。

14. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記適度に疎水性の部分が、前記ICEのP2結合ポケットおよび前記ICEのP4結合ポケットに別々に会合し、該P2結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心から、該P4結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心までの距離が、約9 Åと約17 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

15. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記適度に疎水性の部分が、前記ICEのP3結合ポケットおよび前記ICEのP4結合ポケットに別々に会合し、該P3結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心から、該P4結合ポケット内の該適度に疎水性の部分の塊の中心までの距離が、約7.5 Åと約17 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

16. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記第一の水素結合部分が、前記ICEのSer-339のカルボニル酸素と水素結合を形成し、そして前記第二の水素結合部分が、前記ICEのArg-341のカルボニル酸素と水素結合を形成し、そして該水素結合部分の間の距離が、約5 Åと約7.5 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

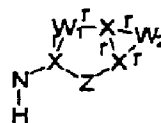
17. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記第一の水素結合部分が、前記ICEのSer-339のカルボニル酸素と水素結合を形成し、そして前記第二の水素結合部分が、前記ICEのArg-341のアミド-NH-基と水素結合を形成し、そして該水素結合部分の間の距離が、約2.5 Åと約5 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

18. 前記インヒビターがICEに結合するとき、前記第一の水素結合部分が、前記ICEのArg-341のカルボニル酸素と水素結合を形成し、そして前記第二の水素結合部分が、前記ICEのArg-341のアミド-NH-基と水素結合を形成し、そして該水素結合部分の間の距離が、約2.5 Åと約4 Åとの間である、請求項1または7に記載のICEインヒビター。

19. 以下を含有する、ICEインヒビター：

(a)式Iの骨格：

(1)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>1</sub>は、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーは、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

W<sub>2</sub>が、3個～5個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合であり；そして

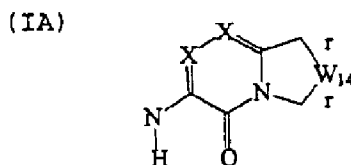
Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

(b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格に共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

(c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、そして該部分が、該骨格に共有結合し、そして該ICEのP1結合ポケット内の残基と、1個また

はそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

20. 前記骨格が、次式を有する、請求項19に記載のICEインヒビター：



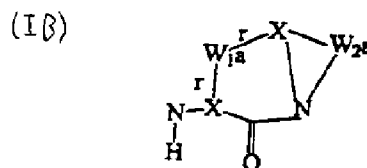
ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

W<sub>14</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

21. 前記骨格が、次式を有する、請求項19に記載のICEインヒビター：



ここで、

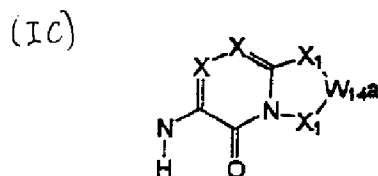
Xは、CまたはNであり；

W<sub>1a</sub>は、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

W<sub>2a</sub>が、3個～4個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なる原子と共有結合して、それと共にアリール環またはヘテロ芳香環を形成し；そして

r で示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

22. 前記骨格が、次式を有する、請求項19に記載のICEインヒビター：



ここで、

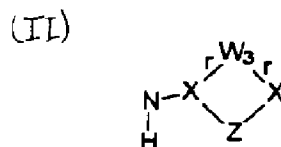
各Xが、独立してCまたはNであり；

各X<sub>1</sub>は、独立して、C、NまたはOであり；そして

W<sub>14a</sub>は、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーは、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるX<sub>1</sub>原子と共有結合して、それと共に非芳香環を形成する。

23. 以下を含有する、ICEインヒビター：

式IIの骨格：



ここで、

各Xが、独立してCまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>3</sub>が、2個～4個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合rを介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

r で示される各結合が、独立して、単結合または二重結合であり；

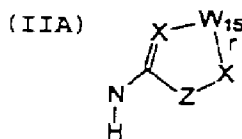
Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該

部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

(a) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格に共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

(b) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、該部分が、該骨格に共有結合し、そして該ICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

24. 前記骨格が、次式を有する、請求項23に記載のICEインヒビター：



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

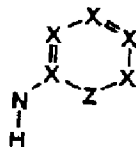
Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>15</sub>は、1個～2個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるX原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、独立して、単結合または二重結合である。

25. 前記骨格が、次式を有する、請求項23に記載のICEインヒビター：

(IIB)



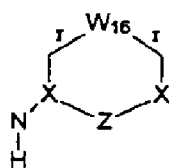
ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；そして

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>である。

26. 前記骨格が、次式を有する、請求項23に記載のICEインヒビター：

(IIC)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

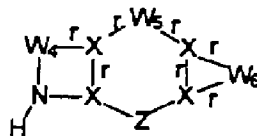
Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>16</sub>が、1個～2個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；そしてrで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

27. 以下を含有する、ICEインヒビター：

(a) 式IIIの骨格：

(III)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>4</sub>が、2個～4個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なる原子に共有結合しており；

W<sub>5</sub>が、1個～2個の共有結合メンバーを含有する直接結合または直鎖であって、該要素が、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、r結合を介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

W<sub>6</sub>が、3個～5個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合rを介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合であり；

Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該部分のそれぞれは、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

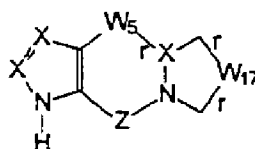
(b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格と共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれ、ICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

(c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、そして該部分が、該骨格と共有結合し、そして該ICEのP1ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。



28. 前記骨格が、次式を有する、請求項27に記載のICEインヒビター：

(IIIA)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

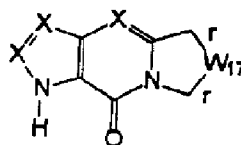
W<sub>5</sub>が、1個～2個の共有結合メンバーを含有する直接結合または直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、2個の異なる原子に共有結合しており；

W<sub>17</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有

結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；そしてrで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

29. 前記骨格が、次式を有する、請求項27に記載のICEインヒビター：

(IIIB)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

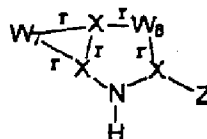
W<sub>17</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

30. 以下を含有する、ICEインヒビター：

(a) 式IVの骨格：

(IV)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>7</sub>が、3個～5個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、

該末端が、結合rを介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

W<sub>8</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合rを介して2個の異なるX原子に共有結合しており；

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合であり；

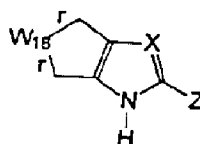
Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

(b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格と共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれ、ICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

(c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、該部分が、該骨格と共有結合し、そしてICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

31. 前記骨格が、次式を有する、請求項30に記載のICEインヒビター：

(IVA)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

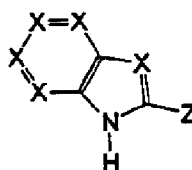
Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>18</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバー

が、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；そしてrで示される各結合は、独立して、単結合または二重結合である。

32. 前記骨格が、次式を有する、請求項30に記載のICEインヒビター：

(IVB)



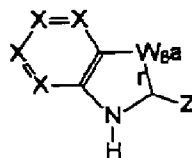
ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；そして

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>である。

33. 前記骨格が、次式を有する、請求項30に記載のICEインヒビター：

(IVC)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

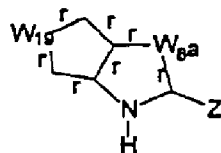
Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>8a</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、独立して、単結合または二重結合である。

34. 前記骨格が、次式を有する、請求項30に記載のICEインヒビター：

(1VD)



ここで、

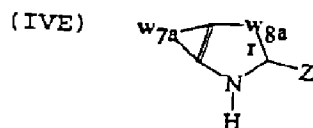
Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>8a</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；

W<sub>19</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

r で示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

35. 前記骨格が、次式を有する、請求項30に記載のICEインヒビター：



ここで、

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>8a</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるC原子に共有結合しており；

W<sub>7a</sub>が、3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該鎖が2個の末端を含有し、

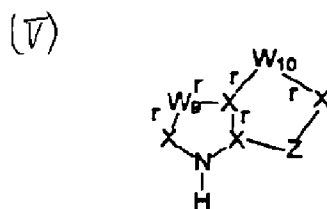
該末端が2個の異なるC原子に共有結合して、それと共にアリール環を形成し；

そして

r で示される結合が、独立して、単結合または二重結合である。

36. 以下を含有する、ICEインヒビター：

a) 式Vの骨格：



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>9</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結

合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合 r を介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

W<sub>10</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が、結合 r を介して、2個の異なるX原子に共有結合しており；

r で示される各結合が、独立して、単結合または二重結合であり；

Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

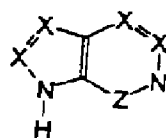
b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格と共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれ、ICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポ

ケット、P4結合ポケットおよびP' 結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、該部分が、該骨格と共有結合し、そしてICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

37. 前記骨格が、次式を有する、請求項36に記載のICEインヒビター：

(VA)

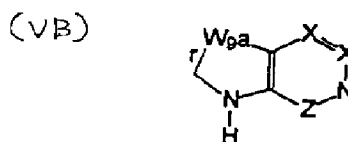


ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；そして

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>である。

38. 前記骨格が、次式を有する、請求項36に記載のICEインヒビター：



ここで、

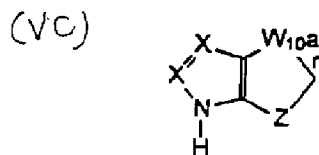
各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>9a</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、単結合または二重結合である。

39. 前記骨格が、次式を有する、請求項36に記載のICEインヒビター：



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

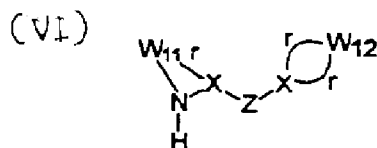
Zは、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>10a</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるX原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、単結合または二重結合である。

40. 以下を含有する、ICEインヒビター：

(a) 式VIの骨格：



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>11</sub>が、3個～5個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、該直鎖が、2個の末端を含有し、該末端が、2個の異なる原子に共有結合して、必要に応じてベンゼン環に縮合したまたはピリジン環に縮合した環を形成し；

W<sub>12</sub>が、4個～6個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、該直鎖が、2個の末端を含有し、該末端が、結合 r を介して、指示されたX原子に共有結合しており；

r で示される各結合が、独立して、単結合または二重結合であり；

Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

(b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格と共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれ、ICEの別々の結合ポケットに会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

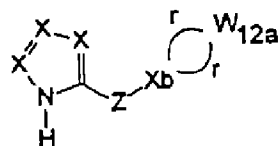
(c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、該部分が、該



骨格と共有結合し、そしてICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

41. 前記骨格が、次式を有する、請求項40に記載のICEインヒビター：

(VIIA)



ここで、

各XおよびX<sub>b</sub>が、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

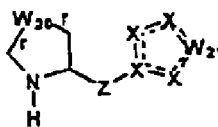
W<sub>12a</sub>が、4個～6個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバ

ーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、指示したX<sub>b</sub>原子に共有結合しており；そして

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

42. 前記骨格が、次式を有する、請求項40に記載のICEインヒビター：

(VIIb)



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>20</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して、2個の異なるC原子に共有結合しており；

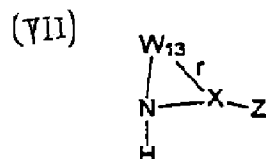
W<sub>21</sub>が、1個～2個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバー

が、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるC原子に共有結合して、それと共にアリール環を形成し；そして

rで示される各結合が、独立して、単結合または二重結合である。

43. 以下を含有する、ICEインヒビター：

(a) 式VIIの骨格：



ここで、

Xが、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>13</sub>が、3個～5個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なる原子に共有結合しており；

rで示される結合が、単結合または二重結合であり；

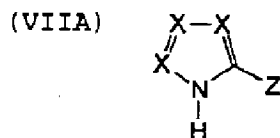
Hが、第一の水素結合部分であり、そしてZが、第二の水素結合部分であり、該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

(b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、該骨格と共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれ、ICEの別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

(c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、該部分が、該

骨格と共有結合し、そしてICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

44. 前記骨格が、次式を有する、請求項43に記載のICEインヒビター：

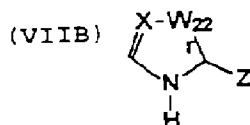


ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；そして

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>である。

45. 前記骨格が、次式を有する、請求項43に記載のICEインヒビター：



ここで、

各Xが、独立して、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>22</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、独立して、単結合または二重結合である。

46. 前記骨格が、次式を有する、請求項43に記載のICEインヒビター：



ここで、

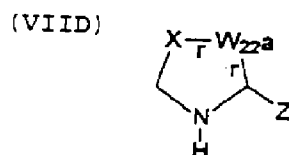
Xが、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>23</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が2個の異なる原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、独立して、単結合または二重結合である。

47. 前記骨格が、次式を有する、請求項43に記載のICEインヒビター：



ここで、

Xが、CまたはNであり；

Zが、COまたはSO<sub>2</sub>であり；

W<sub>22a</sub>が、1個～3個の共有結合メンバーを含有する直鎖であって、該メンバーが、独立して、C、N、SおよびOからなる群から選択され、該メンバー間の該共有結合が、独立して、飽和または不飽和であり、そして該鎖が2個の末端を含有し、該末端が結合rを介して2個の異なるC原子に共有結合しており；そして

rで示される結合が、独立して、単結合または二重結合である。

48. 以下を含有するICEインヒビター：

a) 単環式、二環式または三環式の系を含有する骨格、ここで、該系の各環が、5個～7個のメンバーを含有し、該系が、C、N、OまたはSを含有し、該系が、芳香族性または非芳香族性であり、かつ中心環を含有し、ここで、該インヒビターがICEに結合するとき、該中心環の中心とICEのCys-285のα炭素との間の距離が、約5.0Åと約6.0Åの間であり、そして該インヒビターがICEに結合するとき、該中心環の中心とICEのHis-237のα炭素との間の距離が、約5.5Åと約6.5Åの間

であり；

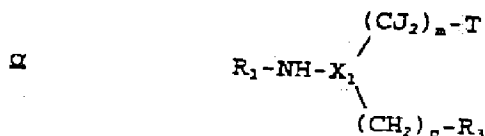
b) 第一および第二の水素結合部分、ここで、該部分のそれぞれが、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該原子が、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択され；

c) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分のそれぞれが、該骨格と共有結合し、そして該インヒビターがICEに結合するとき、それぞれ、ICEの

別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットが、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択され；ならびに

d) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子が、該部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、該部分が、該骨格と共有結合し、そしてICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

49. 次式により表わされる化合物：



ここで：

X<sub>1</sub> が、CHまたはNであり；

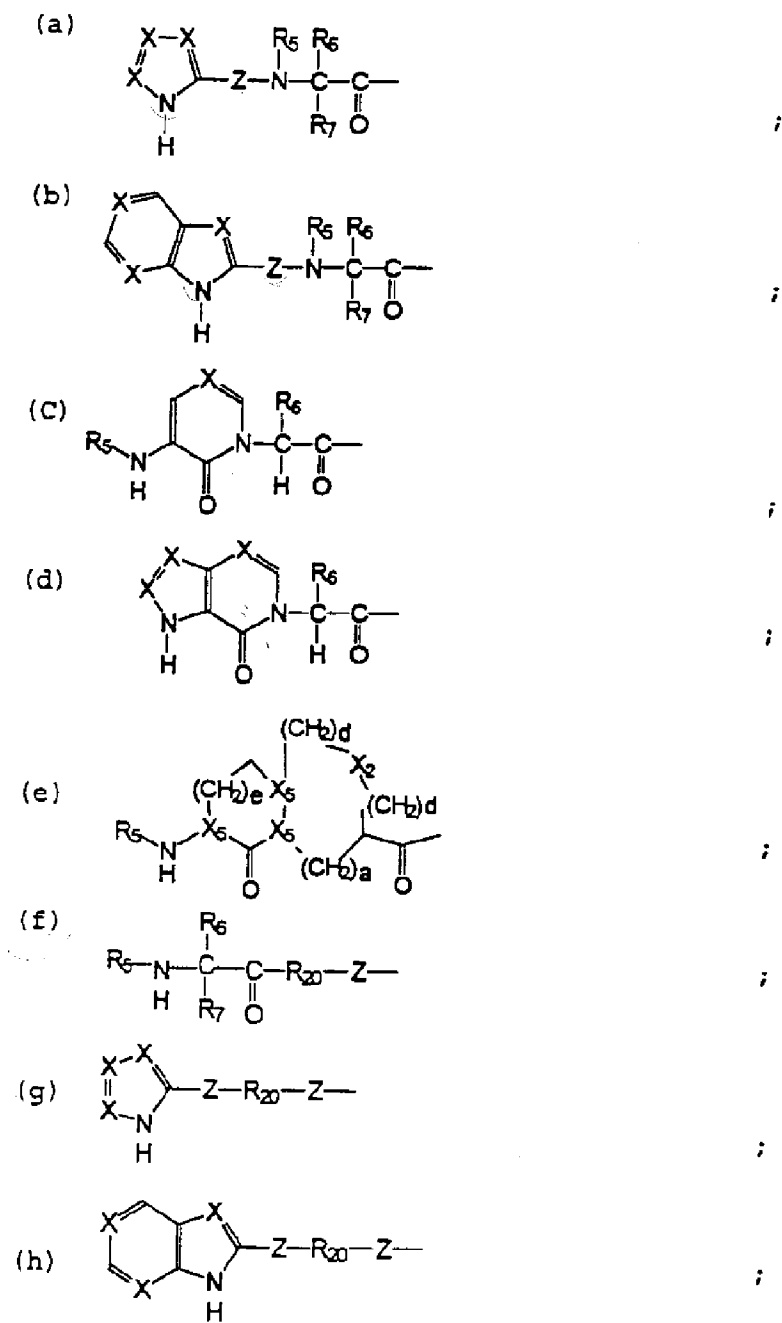
g が、0または1であり；

各Jが、独立して、-H、-OHおよび-Fからなる群から選択されるが、但し、第一および第二のJがCに結合しており、かつ該第一のJが-OHのとき、該第二のJは-Hであり；

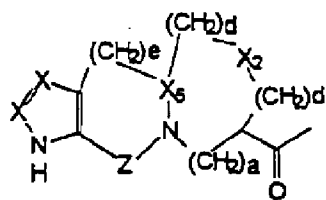
m が、0、1または2であり；

T が、-Ar<sub>3</sub>、-OH、-CF<sub>3</sub>、-CO-CO<sub>2</sub>H、-CO<sub>2</sub>H、または-CO<sub>2</sub>Hに対する任意の生体等配性置換であり；

R<sub>1</sub> が、次式からなる群から選択され、

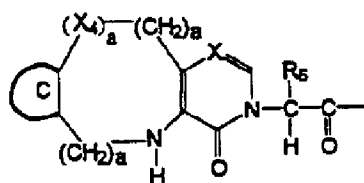


(i)



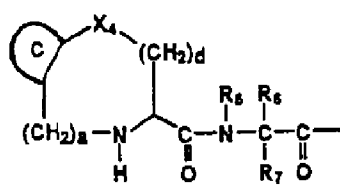
;

(j)



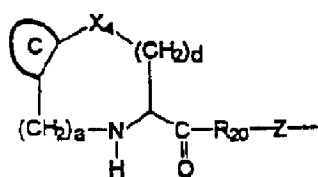
;

(k)



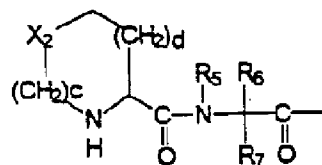
;

(l)



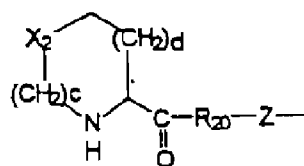
;

(m)



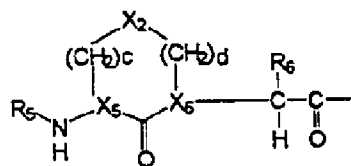
;

(n)



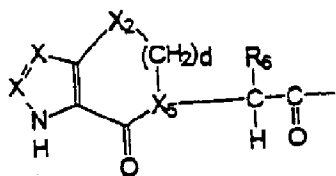
;

(o)



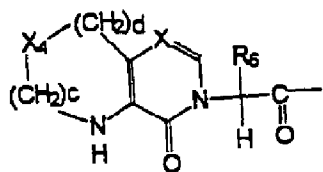
;

(p)



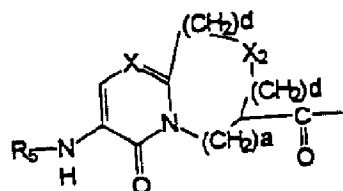
;

(q)



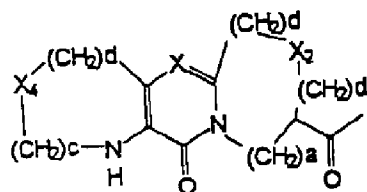
;

(r)



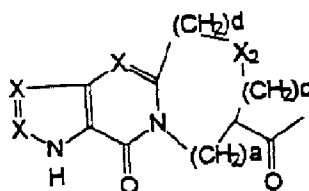
;

(s)



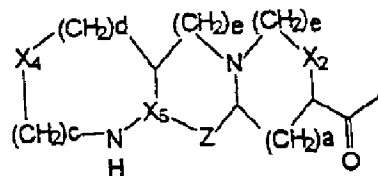
;

(t)



;

(v)



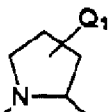
;

ここで、任意の環が、必要に応じて、任意の炭素にて $Q_1$ により、任意の窒素にて $R_5$ により、または任意の原子にて $=O$ 、 $-OH$ 、 $-CO_2H$ またはハロゲンによって、単一または複数で置換され得、任意の飽和環が、必要に応じて、1個または2個の結合において、不飽和であり得：

$R_{20}$  が、以下からなる群から選択され：

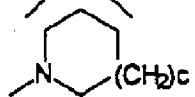


(aa1)



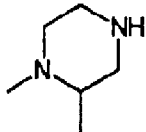
;

(aa2)



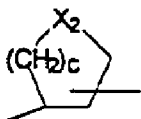
;

(aa3)



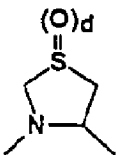
;

(aa4)



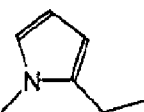
;

(aa5)



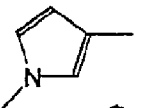
;

(bb)



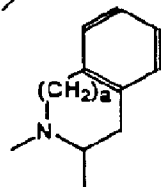
;

(cc)

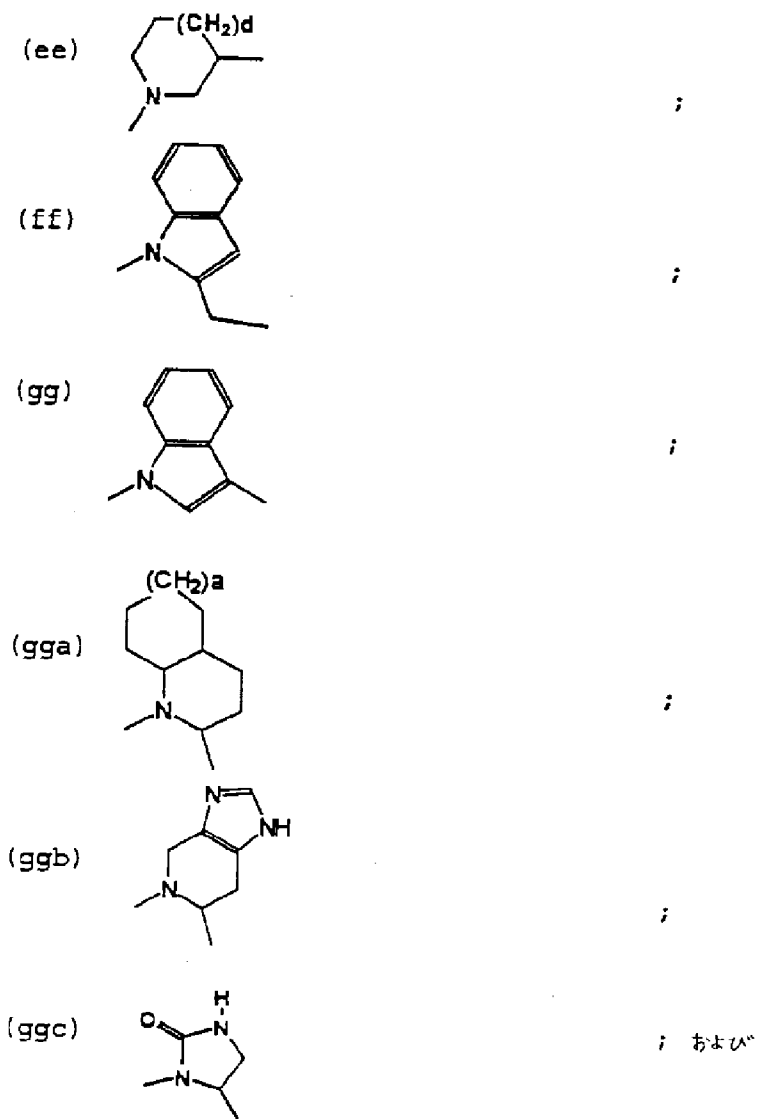


;

(dd)

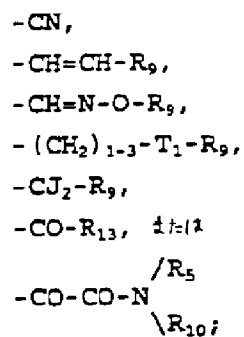


;



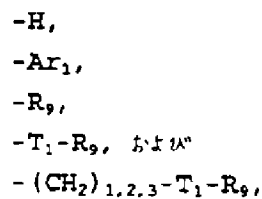
ここで、各環Cが、独立して、ベンゾ、ピリド、チエノ、ピロロ、フラノ、チアゾロ、イソチアゾロ、オキサゾロ、イソキサゾロ、ピリミド、イミダゾロ、シクロペンチルおよびシクロヘキシルからなる群から選択され；

R<sub>3</sub> が、

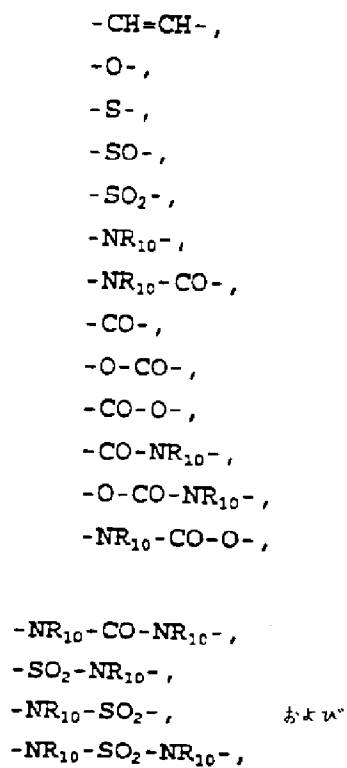


であり、

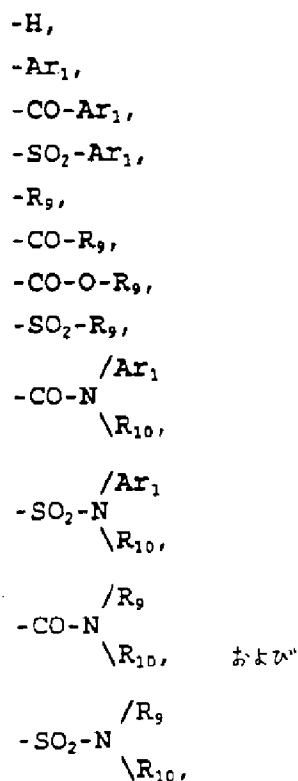
各 $\text{R}_4$ が、独立して、以下からなる群から選択され：



各 $\text{T}_1$ が、独立して、以下からなる群から選択され：

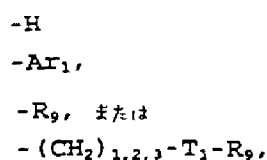


各 $\text{R}_5$ が、独立して、以下からなる群から選択され：



R<sub>6</sub> および R<sub>7</sub> が、一緒になって、-O-、-S-または-NH-を含有する飽和4員～8員環の炭素環または複素環を形成するか、あるいは

R<sub>7</sub> が、-Hであり、そしてR<sub>6</sub> が、



であり、

各R<sub>9</sub> が、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、かつ必要に応じて、1個または2個のAr<sub>1</sub> 基で置換されているC<sub>1-6</sub> の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり；

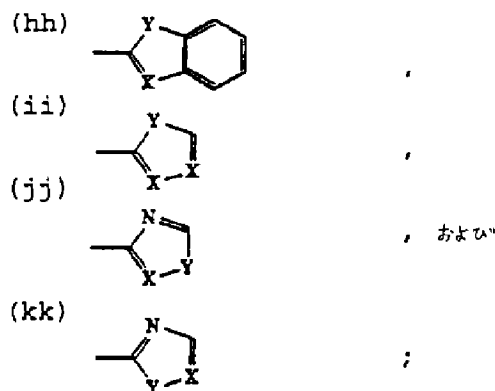
各R<sub>10</sub> が、独立して、-HあるいはC<sub>1-6</sub> の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択され；

各R<sub>13</sub> が、独立して、-Ar<sub>2</sub> および-R<sub>4</sub> からなる群から選択され；

各Ar<sub>1</sub> が、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3

個との間の環を含有するアリール基；3個と15個との間の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するシクロアルキル基；ならびに5個と15個との間の環原子および1個と3個との間の環を含有する複素環からなる群から選択され、ここで、該シクロアルキル基が、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環が、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択される、少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環が、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環が、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、そして該環状基が、必要に応じて、 $=O$ 、 $-OH$ 、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキルまたは $-Q_1$ により、単一または複数で置換されており；

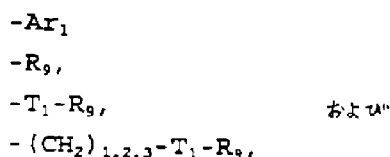
各 $Ar_2$ が、独立して、以下の基から選択され、



ここで、任意の環が、必要に応じて、 $-Q_1$ により置換され得；

$Ar_3$ が、フェニル環、5員環のヘテロ芳香環、および6員環のヘテロ芳香環からなる群から選択される環状基であり、該ヘテロ芳香環が、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択される、1個～3個のヘテロ原子基を含有し、該環状基が、必要に応じて、 $=O$ 、 $-OH$ 、ハロゲン、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキルまたは $-CO_2H$ で、単一または複数で置換されており；

各 $Q_1$ が、独立して、以下からなる群から選択され；



但し、 $-Ar_1$  が、1 個またはそれ以上のさらなる  $-Ar_1$  基を含有する  $Q_1$  基で置換されているとき、該さらなる  $-Ar_1$  基は、 $Q_1$  で置換されておらず；

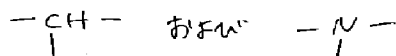
各  $X_1$  が、独立して、 $=N-$  および  $=CH-$  からなる群から選択され；

各  $X_2$  が、独立して、 $-O-$ 、 $-CH_2-$ 、 $-NH-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$  および  $-SO_2-$  からなる群から選択され；

各  $X_3$  が、独立して、 $-CH_2-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$  および  $-SO_2-$  からなる群から選択され；

各  $X_4$  が、独立して、 $-CH_2-$  および  $-NH-$  からなる群から選択され；

各  $X_5$  が、独立して、



からなる群から選択され；

$X_6$  が、 $CH$  または  $N$  であるが、但し、 $X_6$  が、この  $R_1$  基で示される (o) 内の  $N$  であり、かつ  $X_5$  が  $CH$  であって  $X_2$  が  $CH_2$  のとき、この  $R_1$  基で示される (o) の環は、 $Q_1$  により置換されるかまたはベンゼン環に縮合されなければならない；

各  $Y$  が、独立して、 $-O-$  および  $-S-$  からなる群から選択され；

各  $Z$  が、独立して、 $CO$  または  $SO_2$  であり；

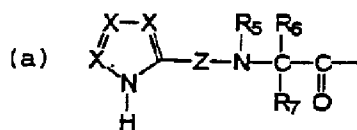
各  $a$  が、独立して、0 または 1 であり；

各  $c$  が、独立して、1 または 2 であり；

各  $d$  が、独立して、0、1 または 2 であり；そして

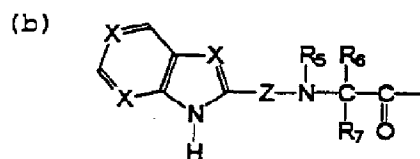
各  $e$  が、独立して、0、1、2 または 3 である。

50.  $R_1$  が、



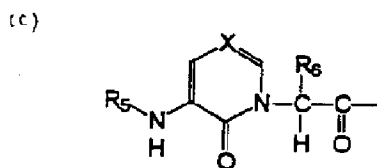
である、請求項49または80に記載の化合物。

51. R<sub>1</sub> が、



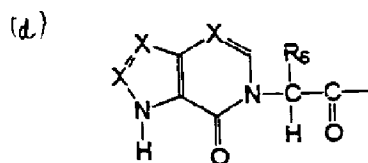
である、請求項49または80に記載の化合物。

52. R<sub>1</sub> が、



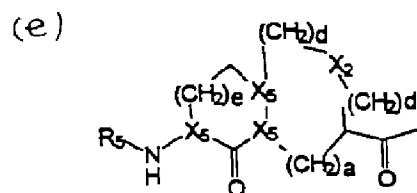
である、請求項49または80に記載の化合物。

53. R<sub>1</sub> が、



である、請求項49または80に記載の化合物。

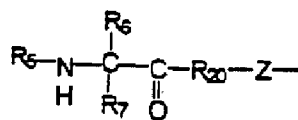
54. R<sub>1</sub> が、



である、請求項49または80に記載の化合物。

55. R<sub>1</sub> が、

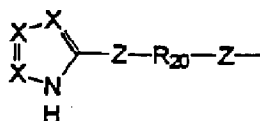
(f)



である、請求項49または80に記載の化合物。

56. R<sub>1</sub> が、

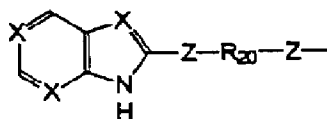
(g)



である、請求項49または80に記載の化合物。

57. R<sub>1</sub> が、

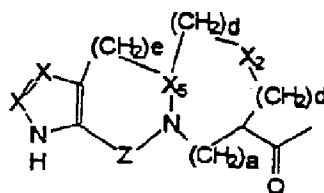
(h)



である、請求項49または80に記載の化合物。

58. R<sub>1</sub> が、

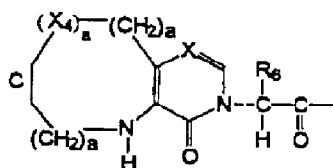
(i)



である、請求項49または80に記載の化合物。

59. R<sub>1</sub> が、

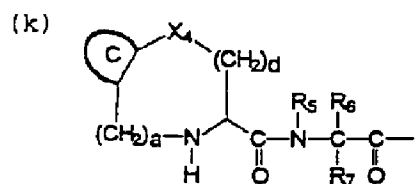
(j)





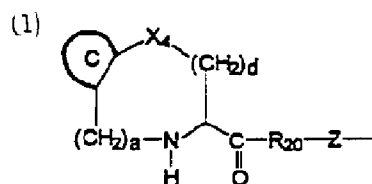
である、請求項49または80に記載の化合物。

60.  $R_1$  が、



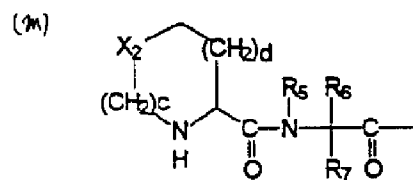
である、請求項49または80に記載の化合物。

61.  $R_1$  が、



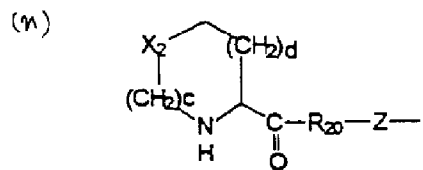
である、請求項49または80に記載の化合物。

62.  $R_1$  が、



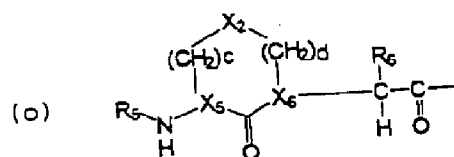
である、請求項49または80に記載の化合物。

63.  $R_1$  が、



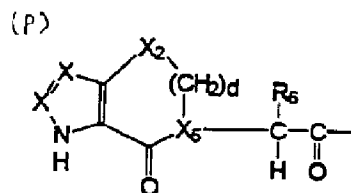
である、請求項49または80に記載の化合物。

64.  $R_1$  が、



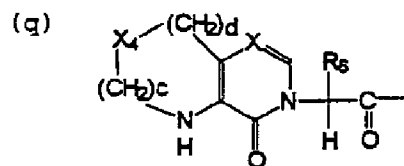
である、請求項49または80に記載の化合物。

65. R<sub>1</sub> が、



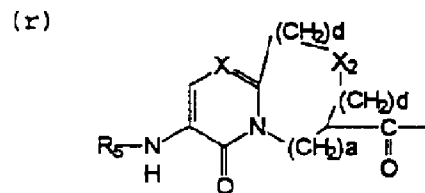
である、請求項49または80に記載の化合物。

66. R<sub>1</sub> が、



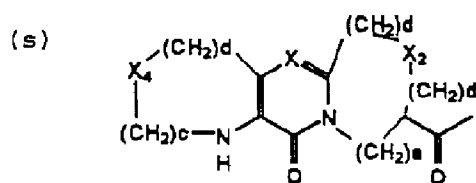
である、請求項49または80に記載の化合物。

67. R<sub>1</sub> が、



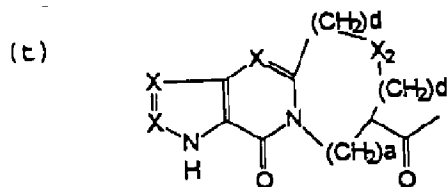
である、請求項49または80に記載の化合物。

68. R<sub>1</sub> が、



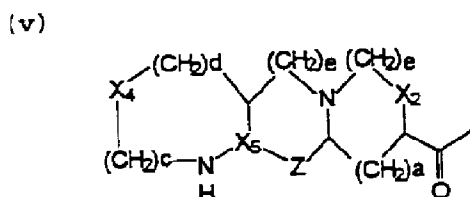
である、請求項49または80に記載の化合物。

69.  $R_1$  が、



である、請求項49または80に記載の化合物。

70.  $R_1$  が、



である、請求項49または80に記載の化合物。

71. IL-1が媒介する疾患を治療するかまたは予防するための薬学的組成物であって、薬学的に有効量の請求項1～70および80～124のいずれか1項に記載のICEインヒビター、および薬学的に受容可能なキャリアを含有する、薬学的組成物。

72. 自己免疫疾患を治療するかまたは予防するための薬学的組成物であって、薬学的に有効量の請求項1～70および80～124のいずれか1項に記載のICEインヒビター、および薬学的に受容可能なキャリアを含有する、薬学的組成物。

73. 炎症性疾患を治療するかまたは予防するための薬学的組成物であって、薬学的に有効量の請求項1～70および80～124のいずれか1項に記載のICEインヒビター、および薬学的に受容可能なキャリアを含有する、薬学的組成物。

74. 神経性変性疾患を治療するかまたは予防するための薬学的組成物であって、薬学的に有効量の請求項1～70および80～124のいずれか1項に記載のICEインヒビター、および薬学的に受容可能なキャリアを含有する、薬学的組成物。

75. ICEが媒介する機能を阻害するための薬学的組成物であって、薬学的に有効量の請求項1～70および80～124のいずれか1項に記載のICEインヒビター、お

よび薬学的に受容可能なキャリアを含有する、薬学的組成物。

76. 患者におけるIL-1が媒介する疾患、自己免疫疾患、炎症性疾患および神経性変性疾患からなる群から選択される疾患を治療するかまたは予防する方法であって、該患者に、請求項71～75のいずれか1項に記載の薬学的組成物を投与する工程を包含する、方法。

77. ICEインヒビターを選択する方法であって、以下の工程を包含する、方法：

a) 規定の化学構造の候補化合物を選択する工程であって、少なくとも2個の水素結合部分、少なくとも2個の適度に疎水性の部分および1個の電気陰性部分を含有し、該電気陰性部分が、該電気陰性部分の同一の原子または隣接する原子のいずれかに結合した1個またはそれ以上の電気陰性原子を含む、工程；

b) ICEの活性部位に該化合物を結合させるための低エネルギー立体配座を決定する工程；

c) 該立体配座の該化合物の、ICEのArg-341およびSer-339の非炭素骨格原子と、少なくとも2個の水素結合を形成する能力を評価する工程；

d) 該立体配座の該化合物の、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択されるICEの結合ポケットの少なくとも2個と会合する能力を評価する工程；

e) 該立体配座の該化合物の、ICEのP1結合ポケットと相互作用する能力を評価する工程；ならびに

f) 前出の工程で行った測定および評価に基づいて、該候補化合物をICEインヒビターとして容認または却下する工程。

78. 工程e)の次で工程f)の前に、さらに以下の工程を包含する、請求項77に記載の方法：

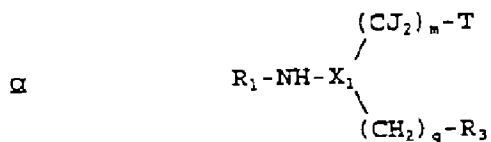
g) 該化合物のICEに結合する変形エネルギーを評価する工程；および

h) 該化合物が該立体配座でICEに結合するとき、該化合物とICEとの間の全ての静電相互作用の合計の評価を決定する工程。

79. 請求項77または78に記載の方法のいずれかにより選択される、ICEインヒ

ビター。

80. 次式により表わされる化合物：



ここで、

$\text{X}_1$  が、 $-\text{CH}$ であり；

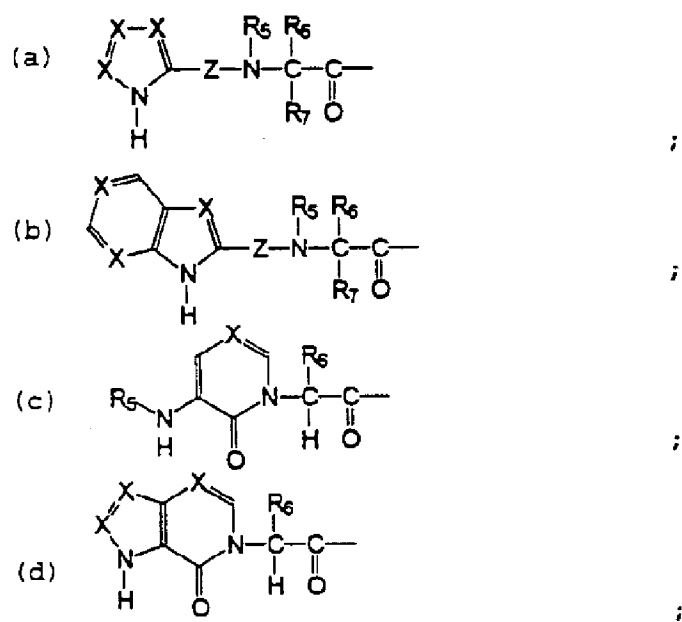
$g$ が、0 または 1 であり；

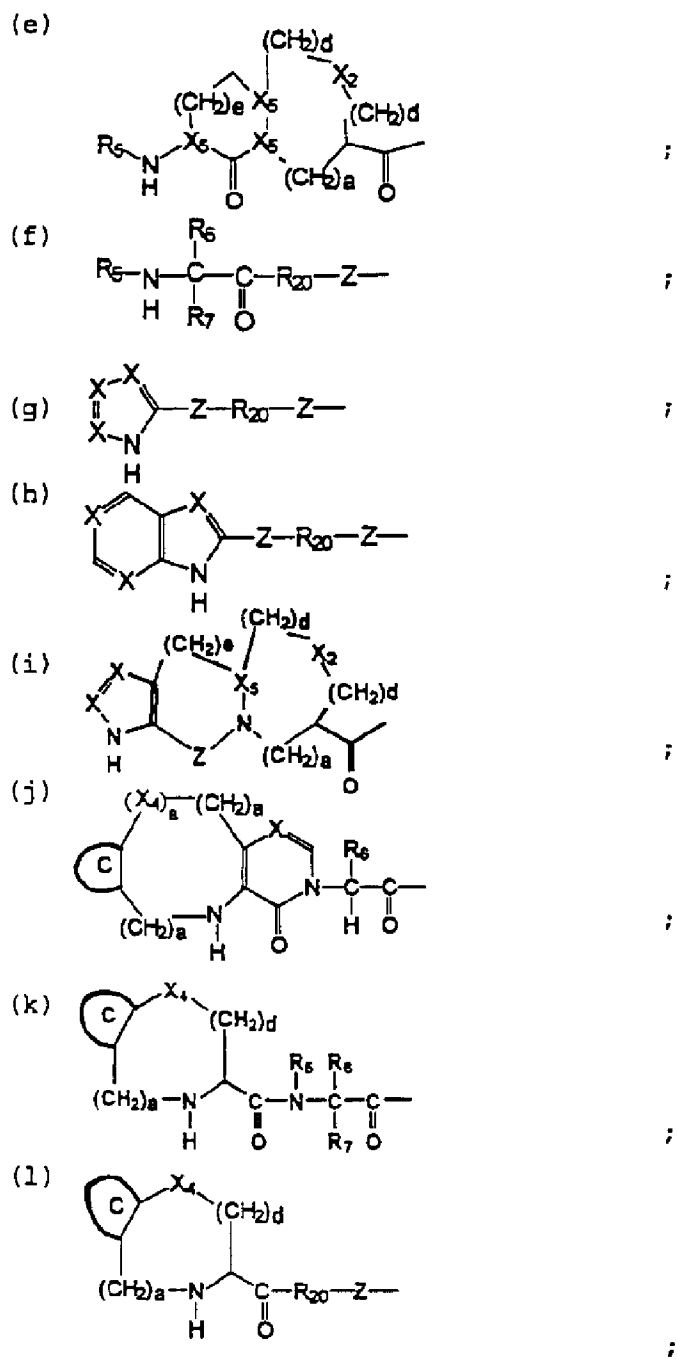
各  $\text{J}$ が、独立して、 $-\text{H}$ 、 $-\text{OH}$ および $-\text{F}$ からなる群から選択されるが、但し、第一および第二の  $\text{J}$ が  $\text{C}$ と結合し、かつ該第一の  $\text{J}$ が $-\text{OH}$ のとき、該第二の  $\text{J}$ は、 $-\text{H}$ であり；

$m$ が、0、1 または 2 であり；

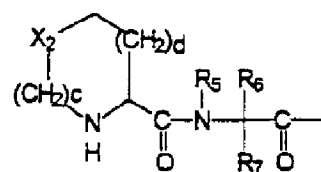
$\text{T}$ が、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{CO}-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、または $-\text{CO}_2\text{H}$ に対するいずれかの生体等配性置換であり；

$\text{R}_1$  が、次式からなる群から選択され、ここで、任意の環が、任意の炭素にて $\text{Q}_1$ により、任意の窒素にて $\text{R}_5$ により、または任意の原子にて $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ またはハロゲンによって、単一または複数で置換され得、任意の飽和環が、必要に応じて、1 個または 2 個の結合において、不飽和であり得；ここで、 $\text{R}_1(\text{e})$ および $\text{R}_1(\text{y})$ が、必要に応じて、ベンゼン環に縮合されており；



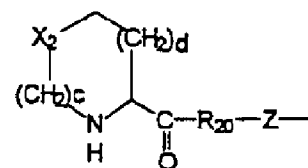


(m)



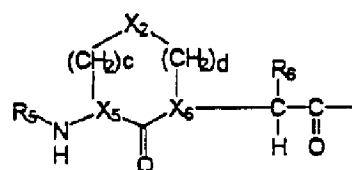
;

(n)



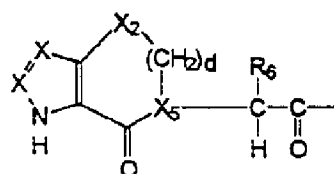
;

(o)



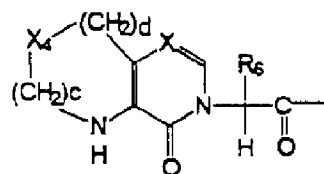
;

(p)



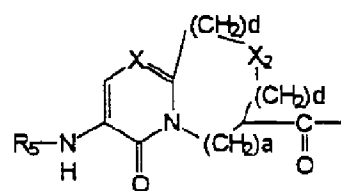
;

(q)



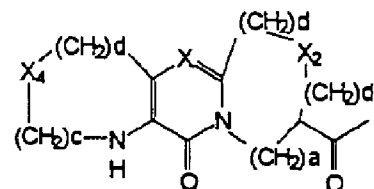
;

(r)



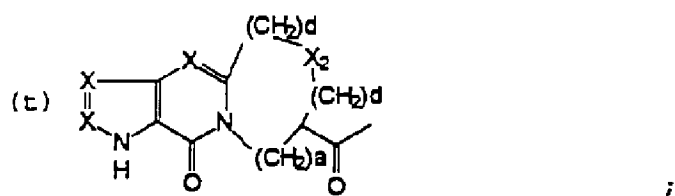
;

(s)

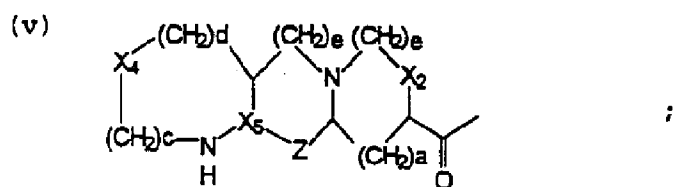


;

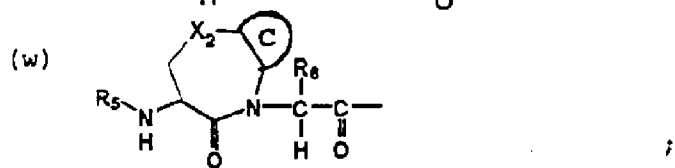




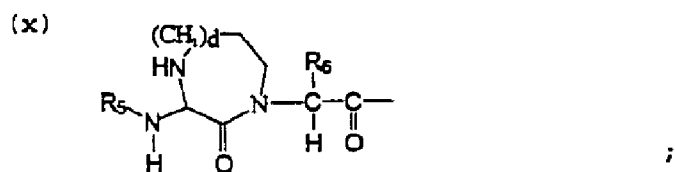
;



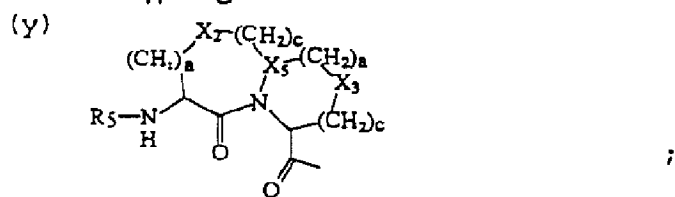
;



;



;



;

R20 は以下からなる群から選択され：



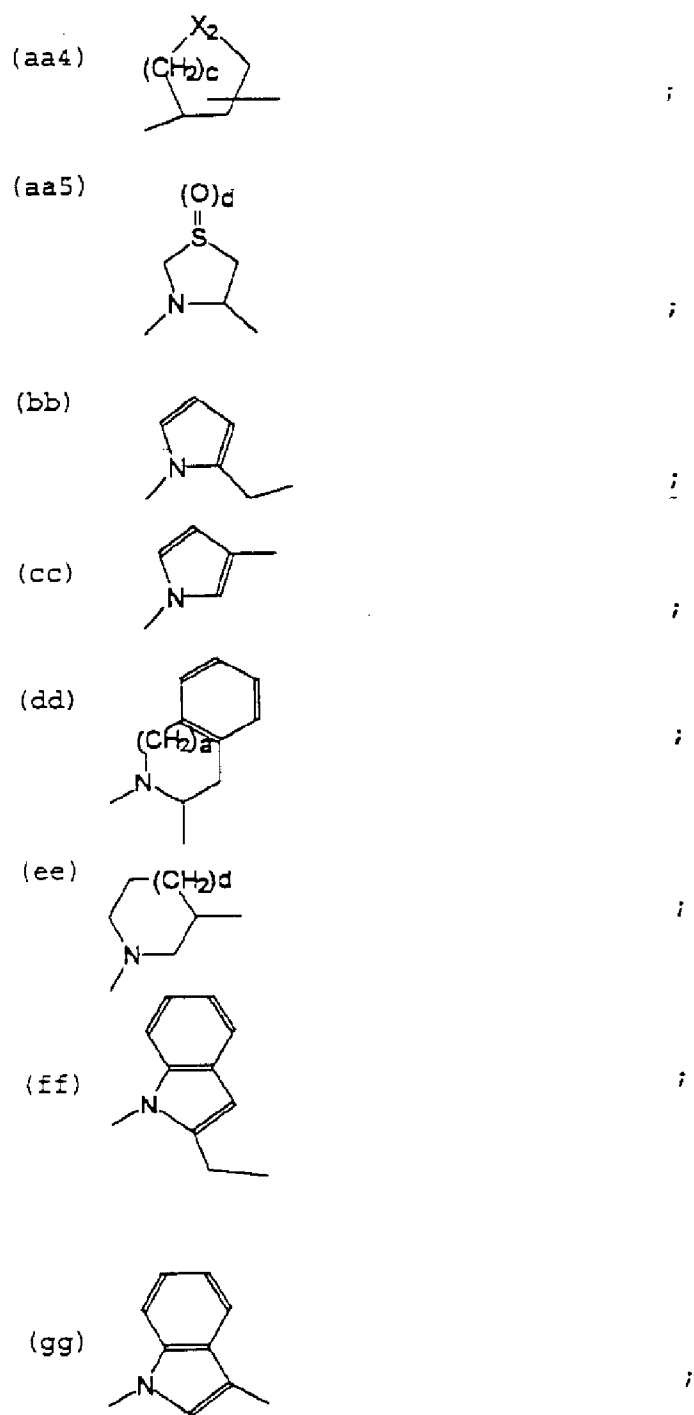
;

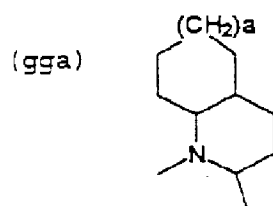


;

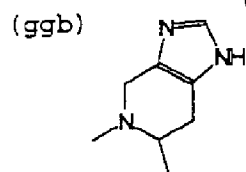


;

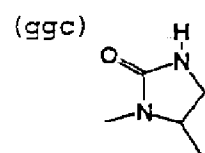




;

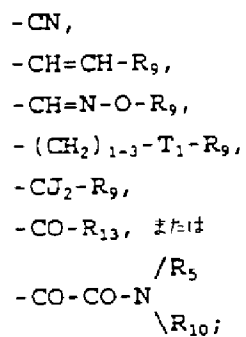


; および



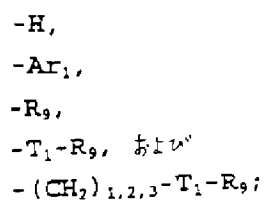
ここで、各環Cが、独立して、ベンゾ、ピリド、チエノ、ピロロ、フラノ、チアゾロ、イソチアゾロ、オキサゾロ、イソキサゾロ、ピリミド、イミダゾロ、シクロペンチルおよびシクロヘキシルからなる群から選択され；

R<sub>3</sub>が、



であり；

各R<sub>4</sub>が、独立して、以下からなる群から選択され：

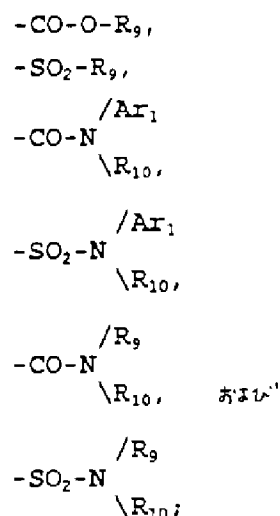


各 $T_1$ が、独立して、以下からなる群から選択され：

$\text{CH}=\text{CH}-$  ,  
 $-\text{O}-$  ,  
 $-\text{S}-$  ,  
 $-\text{SO}-$  ,  
 $-\text{SO}_2-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{CO}-$  ,  
 $-\text{CO}-$  ,  
 $-\text{O}-\text{CO}-$  ,  
 $-\text{CO}-\text{O}-$  ,  
 $-\text{CO}-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{O}-\text{CO}-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{CO}-\text{O}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{CO}-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{SO}_2-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{SO}_2-$  ,      あたゝ  
 $-\text{NR}_{10}-\text{SO}_2-\text{NR}_{10}-$  ;

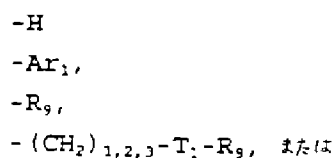
各 $R_5$ が、独立して、以下からなる群から選択され：

$-\text{H}$  ,  
 $-\text{Ar}_1$  ,  
 $-\text{CO}-\text{Ar}_1$  ,  
 $-\text{SO}_2-\text{Ar}_1$  ,  
 $-\text{CO}-\text{NH}_2$  ,  
 $-\text{SO}_2-\text{NH}_2$  ,  
 $-\text{R}_9$  ,  
 $-\text{CO}-\text{R}_9$  ,



R<sub>6</sub>およびR<sub>7</sub>が、一緒になって、-O-、-S-または-NH-を含有する飽和の4員～8員環の炭素環または複素環を形成するか、あるいは

R<sub>7</sub>が、-Hであり、そしてR<sub>6</sub>が、

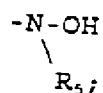


α-アミノ酸側鎖残基であり；

各R<sub>9</sub>が、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、かつ必要に応じて、1個または2個のAr<sub>1</sub>基で置換されているC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり；

各R<sub>10</sub>が、独立して、-HまたはC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択され；

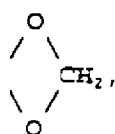
各R<sub>13</sub>が、独立して、-Ar<sub>2</sub>、-R<sub>4</sub>および



からなる群から選択され；

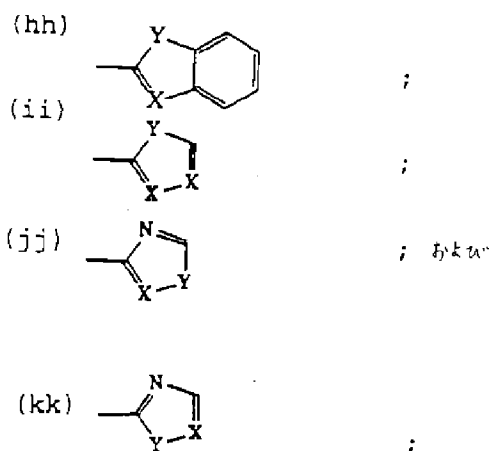
各Ar<sub>1</sub>が、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するアリール基；3個と15個との間の炭素原子および1個と

3個との間の環を含有するシクロアルキル基；ならびに5個と15個との間の環原子および1個と3個との間の環を含有する複素環からなる群から選択され、ここで該シクロアルキル基が、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環が、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択される、少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環が、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環が、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、そして該環状基が、必要に応じて、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $=O$ 、 $-OH$ 、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキル、

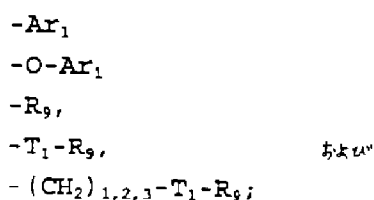


または $-Q_1$ により、単一または複数で置換されており；

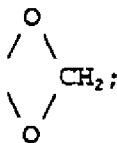
各 $Ar_2$ が、独立して、以下の基から選択され、ここで、任意の環が、必要に応じて、 $-Q_1$ および $-Q_2$ により単一または複数で置換され得；



各 $Q_1$ が、独立して、以下からなる群から選択され；



各 $Q_2$ が、独立して、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $-\text{CF}_3$ 、および



からなる群から選択され；

但し、 $-\text{Ar}_1$ が、1個またはそれ以上の別の $-\text{Ar}_1$ 基を含有する $Q_1$ 基で置換されているとき、該別の $-\text{Ar}_1$ 基は、 $Q_1$ で置換されておらず；

各 $X$ が、独立して、 $=\text{N}-$ および $=\text{CH}-$ からなる群から選択され；

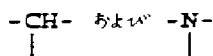
各 $X_2$ が、独立して、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{NH}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}-$ および $-\text{SO}_2-$ からなる群から選択され；

各 $X_3$ が、独立して、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}-$ および $-\text{SO}_2-$ からなる群から選

択され；

各 $X_4$ が、独立して、 $-\text{CH}_2-$ および $-\text{NH}-$ からなる群から選択され；

各 $X_5$ が、独立して、



からなる群から選択され；

$X_6$ が、 $-\text{CH}-$ または $-\text{N}-$ であり；

各 $Y$ が、独立して、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ および $-\text{NH}-$ からなる群から選択され；

各 $Z$ が、独立して、 $\text{CO}$ または $\text{SO}_2$ であり；

各 $a$ が、独立して、0または1であり；

各 $c$ が、独立して、1または2であり；

各 $d$ が、独立して、0、1または2であり；

各 $e$ が、独立して、0、1、2または3であり；

但し、

$R_1$ が(f)であり、

R<sub>6</sub> が α-アミノ酸側鎖残基であり、そして

R<sub>7</sub> が -H のとき、

(aa1) および (aa2) は、Q<sub>1</sub> で置換されていなければならない；

さらに、但し、

R<sub>1</sub> が (o) であり、

g が 0 であり、

J が -H であり、

m が 1 であり、

R<sub>6</sub> が α-アミノ酸側鎖残基であり、

R<sub>7</sub> が -H であり、

X<sub>2</sub> が -CH<sub>2</sub> - であり、

X<sub>5</sub> が、



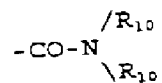
であり、

X<sub>6</sub> が、



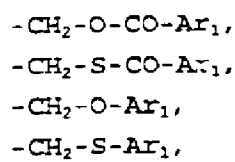
であり、そして

R<sub>3</sub> が、



または -CO-R<sub>13</sub> であって、ここで、

R<sub>13</sub> が、





または $-R_4$ であって、ここで、 $-R_4$ が $-H$ のとき；

$R_1$  (o) 基の環は、 $Q_1$  で置換されているか、またはベンゼン環と縮合されていない  
ければならず；

但し、

$R_1$  が (w) であり、

$g$  が 0 であり、

$J$  が  $-H$  であり、

$m$  が 1 であり、

$T$  が  $-CO_2H$  であり、

$X_2$  が 0 であり、

$R_5$  がベンジルオキシカルボニルであり、そして

環Cがベンゾのとき、

$R_3$  は、 $-CO-R_{13}$  であり得ず、ここで

$R_{13}$  は、 $-CH_2-O-Ar_1$  であり、そして

$Ar_1$  は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであり、ここで  
、該フェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されており；

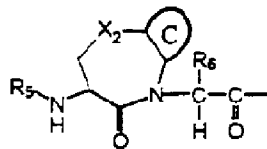
または、

$R_{13}$  は、 $-CH_2-O-CO-Ar_1$  であり、ここで

$Ar_1$  は、2,6-ジクロロフェニルである。

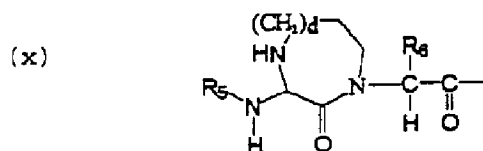
81.  $R_1$  が、

(w)



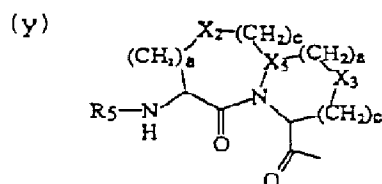
である、請求項80に記載の化合物。

82.  $R_1$  が、



である、請求項80に記載の化合物。

83.  $R_1$  が、以下である、請求項80に記載の化合物：



84. 請求項80に記載の化合物であって、

ここで、

$X_1$  は、 $-CH$ である；

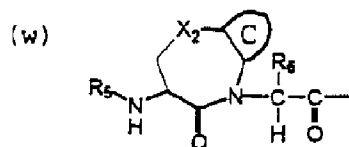
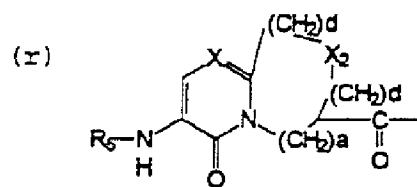
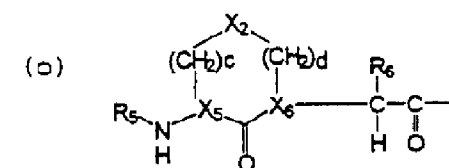
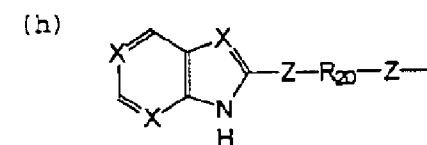
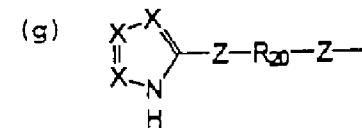
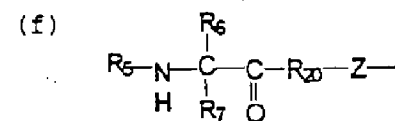
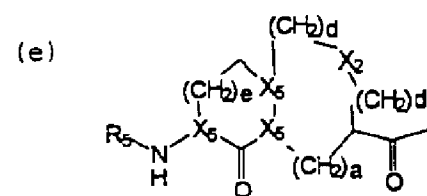
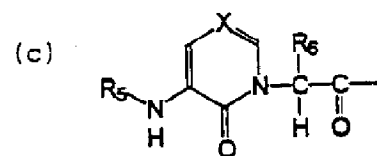
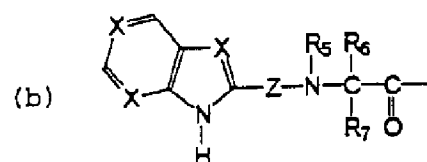
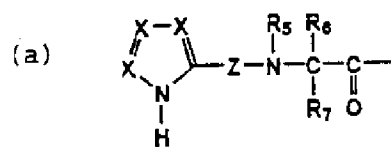
$g$  は、0である；

$J$  は、 $-H$ である；

$m$  は、0または1であり、そして $T$ は、 $-CO-CO_2H$ であるか、または $-CO_2H$ に対するいずれかの生体等配性置換体であるか、あるいは

$m$  は、1であり、そして $T$ は、 $-CO_2H$ である；

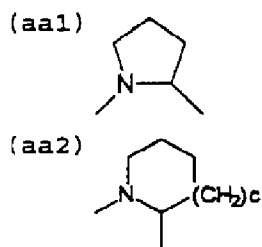
$R_1$  は、次式からなる群から選択され、ここで、いずれかの環は、いずれかの炭素にて $Q_1$ により、いずれかの窒素にて $R_5$ により、あるいはいずれかの原子にて $=O$ 、 $-OH$ 、 $-CO_2H$ またはハロゲンによって、単一または複数で置換され得、ここで、 $(e)$ は、必要に応じて、ベンゾ縮合されている；



, または

;

R<sub>20</sub> は、



, または

であり、そして c は、1 である；

環Cは、必要に応じて、-C<sub>1-3</sub>アルキル、-O-C<sub>1-3</sub>アルキル、-Cl、-Fまたは-CF3で置換したベンゾである；

ここで、R<sub>1</sub>が(a)または(b)のとき、R<sub>5</sub>は、好ましくは、-Hであり、そしてR<sub>1</sub>が(c)、(e)、(f)、(o)、(r)、(w)、(x)または(y)のとき、R<sub>5</sub>は、好ましくは、以下である：

-CO-Ar<sub>1</sub>  
 -SO<sub>2</sub>-Ar<sub>1</sub>,  
 -CO-NH<sub>2</sub>,  
 -CO-NH-Ar<sub>1</sub>  
 -CO-R<sub>9</sub>,  
 -CO-O-R<sub>9</sub>,  
 -SO<sub>2</sub>-R<sub>9</sub>, または  
 -CO-NH-R<sub>9</sub>,

R<sub>7</sub>は、-Hであり、そしてR<sub>6</sub>は、

-H,  
 -R<sub>9</sub>, または  
 -Ar<sub>1</sub>

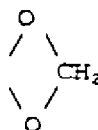
であり；

R<sub>9</sub>は、必要に応じて、=Oで置換し、かつ必要に応じて、-Ar<sub>1</sub>で置換したC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基である；

R<sub>10</sub>は、-H、または-C<sub>1-3</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基である；

Ar<sub>1</sub>は、フェニル、ナフチル、ピリジル、ベンゾチアゾリル、チエニル、ベン

ゾチエニル、ベンゾオキサゾール、2-インダニル、またはインドリルであり、これらは、 $-O-C_{1-3}$  アルキル、 $-NH-C_{1-3}$  アルキル、 $-N-(C_{1-3}$  アルキル) $_2$ 、 $-C_{1-3}$ 、 $-F$ 、 $-CF_3$ 、 $-C_{1-3}$  アルキル、または



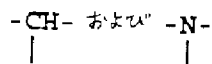
で置換されている；

$Q_1$  は、 $R_9$  または  $-(CH_2)_{0,1,2}-T_1-(CH_2)_{0,1,2}-Ar_1$  であり、ここで、 $T_1$  は、 $-O-$  または  $-S-$  である；

各  $X$  は、独立して、 $=N-$  および  $=CH-$  からなる群から選択される；

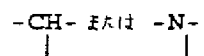
各  $X_2$  は、独立して、 $-O-$ 、 $-CH_2-$ 、 $-NH-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$  および  $-SO_2-$  からなる群から選択される；

各  $X_5$  は、独立して、



からなる群から選択される；

$X_6$  は、



である；

但し、

$R_1$  が  $R_1(o)$  であり、

$X_2$  が  $-CH_2-$  であり、

$X_5$  が、



であり、そして

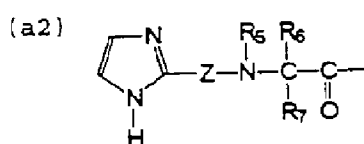
X<sub>6</sub> が、



のとき、該R<sub>1</sub> (o) 基の環は、Q<sub>1</sub> で置換されているか、またはベンゾ縮合されていなければならない；そして

Zは、C=Oである。

85. 前記R<sub>1</sub> 基が、以下である、請求項84に記載の化合物：



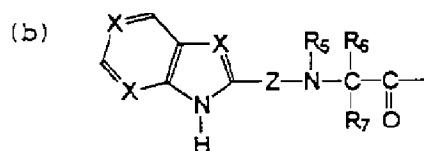
これは、必要に応じて、Q<sub>1</sub> で置換され、ここで、

R<sub>5</sub> は、-Hである；

R<sub>7</sub> は、-Hである；そして

Zは、C=Oである。

86. 前記R<sub>1</sub> 基が、以下である、請求項84に記載の化合物：



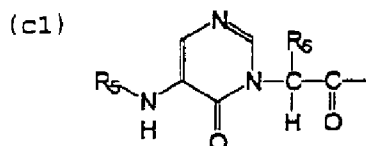
これは、必要に応じて、Q<sub>1</sub> で置換され、ここで、

R<sub>5</sub> は、-Hである；

R<sub>7</sub> は、-Hである；そして

Zは、C=Oである。

87. 前記R<sub>1</sub> 基が、以下である、請求項84に記載の化合物：



これは、必要に応じて、Q<sub>1</sub> で置換されている；

但し、

R<sub>1</sub> が (c1) であり、

g が 0 であり、

J が -H であり、

m が 1 であり、

T が -CO<sub>2</sub>H であり、

X が N であり、

R<sub>5</sub> がベンジルオキシカルボニルであり、そして

R<sub>6</sub> が -H のとき、

R<sub>3</sub> は、-CO-R<sub>13</sub> であり得ず、このとき

R<sub>13</sub> は、-CH<sub>2</sub>-O-Ar<sub>1</sub> であり、

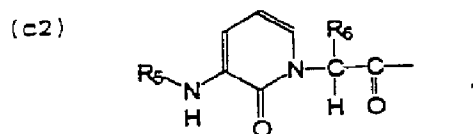
Ar<sub>1</sub> は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであり、ここで、該フェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されているか、

あるいは、このとき、

R<sub>13</sub> は、-CH<sub>2</sub>-O-CO-Ar<sub>1</sub> であり、

Ar<sub>1</sub> は、2,6-ジクロロフェニルであり、ここで、この骨格環の 2 位は、パラフルオロフェニルで置換されている。

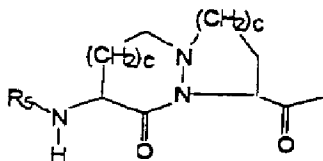
88. 前記 R<sub>1</sub> 基が、以下である、請求項 84 に記載の化合物：



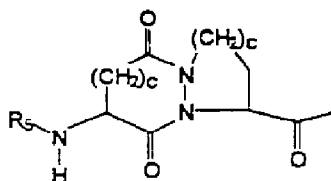
これは、必要に応じて、Q<sub>1</sub> で置換されている。

89. 前記R<sub>1</sub> 基が、以下である、請求項84に記載の化合物：

(e1)



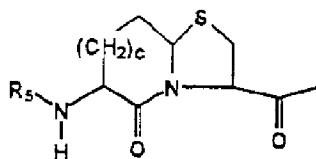
(e2)



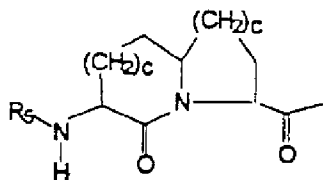
, または

ここで、c は、2 である ; あるいは

(e4)



(e7)



, または

これは、必要に応じて、ベンゾ縮合されており、

そしてc は、1 または 2 である ;

但し、

R<sub>1</sub> が (e4) であり、

g が 0 であり、

J が -H であり、

m が 1 であり、

T が -CO<sub>2</sub>H であり、

R<sub>5</sub> がベンジルオキシカルボニルであり、そして

c が 1 のとき、

R<sub>3</sub> は -CO-R<sub>13</sub> であり得ず、このとき

R<sub>13</sub> は、-CH<sub>2</sub>-O-Ar<sub>1</sub> であり、そして



Ar<sub>1</sub> は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであって、ここで、該フェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されているか、あるいは、このとき、

R<sub>13</sub> は、-CH<sub>2</sub>-O-CO-Ar<sub>1</sub> であり、

Ar<sub>1</sub> は、2,6-ジクロロフェニルであり、

ここで、該骨格環の2位は、パラフルオロフェニルで置換されている；そしてまた、但し、

R<sub>1</sub> が(e7)であり、

g が0であり、

Jが-Hであり、

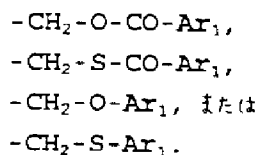
mが1であり、

Tが-CO<sub>2</sub>H、または-CO-NH-OHであり、

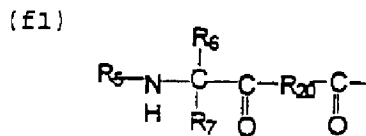
R<sub>5</sub> がアミノ酸側鎖残基のN原子に対する保護基であり、そして

各cが1のとき、

R<sub>3</sub> は、-CO-R<sub>13</sub> であり得ず、このとき、R<sub>13</sub> は、以下である：

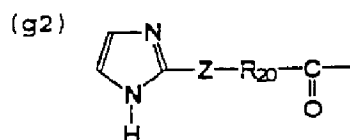


90. 前記R<sub>1</sub> 基が、



である、請求項84に記載の化合物。

91. 前記R<sub>1</sub> 基が、

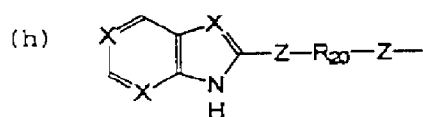


である、請求項84に記載の化合物であって、ここで、

R20は、必要に応じて、Q1で単一または複数で置換した(aa1)である；そして

Zは、C=Oである。

92. 前記R1基が、



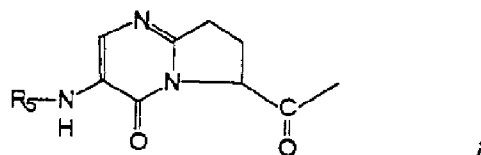
である、請求項84に記載の化合物であって、ここで、

R20は、必要に応じて、Q1で単一または複数で置換した(aa1)である；そして

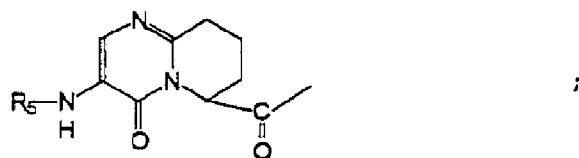
Zは、C=Oである。

93. 前記R1基が、以下である、請求項84に記載の化合物：

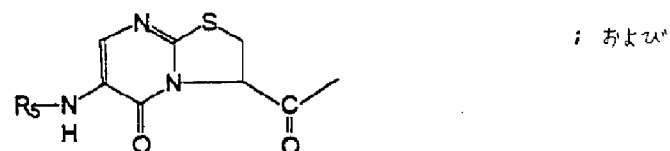
(r3)



(r4)



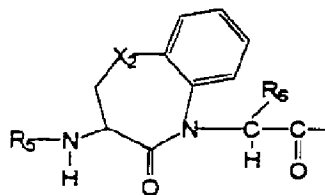
(r5)



これらは、必要に応じて、Q1で置換されている。

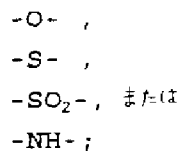
94. 前記R1基が、

(w1)



;

である、請求項84に記載の化合物であって、ここで、 $X_2$  は、以下である：

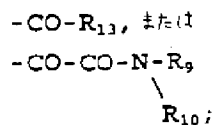


$X_2$  が  $-NH-$  のとき、これは、必要に応じて、 $X_2$  にて、 $R_5$  または  $Q_1$  で置換されている；そして

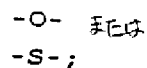
環Cは、 $-C_{1-3}$  アルキル、 $-O-C_{1-3}$  アルキル、 $-Cl$ 、 $-F$  または  $-CF_3$  で置換したベンゾである。

95. 請求項84に記載の化合物であって、ここで、

$R_3$  は、以下であり：



$T_1$  は、以下であり：



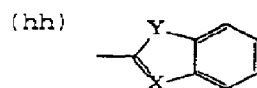
$R_9$  は、 $C_{1-6}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、

$=O$  で置換されており、そして必要に応じて、 $-Ar_1$  で置換されている；そして

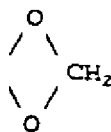
各  $R_{13}$  は、以下である：

$-H,$   
 $-R_9,$   
 $-Ar_2,$  または  
 $-CH_2-T_1-R_9.$

96. 請求項95に記載の化合物であって、ここで、 $-Ar_2$  は、以下である：

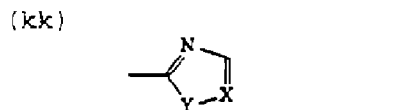


これは、必要に応じて、 $-C_{1-6}$  アルキル、 $-O-C_{1-6}$  アルキル、 $-NH-C_{1-6}$  アルキル、 $-N-(C_{1-6} \text{ アルキル})_2$ 、 $-S-C_{1-6}$  アルキル、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-CF_3$ 、または



で単一または複数で置換されている。

97. 請求項95に記載の化合物であって、ここで、 $-Ar_2$  は、以下である：



98. 請求項95に記載の化合物であって、  
ここで、

$R_{18}$  は、 $-CH_2-O-R_9$  であり、ここで、

$R_9$  は、 $C_{1-6}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、 $=O$  で置換されており、そして必要に応じて、 $Ar_1$  で置換されている。

99. 請求項95に記載の化合物であって、

ここで、

$R_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{S}-R_9$  であり、ここで、

$R_9$  は、必要に応じて、 $\text{Ar}_1$  で置換した  $\text{C}_{1-6}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基である。

100. 請求項98に記載の化合物であって、

ここで、

$R_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-R_9$  であり、ここで、

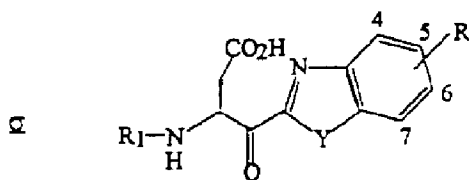
$R_9$  は、必要に応じて、 $\text{Ar}_1$  で置換した  $\text{C}_{1-6}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基である。

101. 請求項95に記載の化合物であって、

ここで、

$R_{13}$  は、Hである。

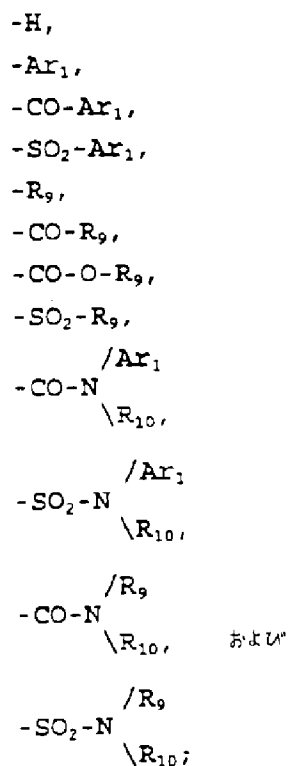
102. 次式により表わされる化合物：



ここで、該環は、必要に応じて、1個またはそれ以上のR基、好ましくは、0個、1個または2個のR基で置換されている；ここで、

$R_1$  は、 $R_5-(A)_p-$ である；

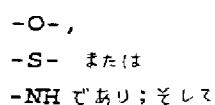
$R_5$  は、以下からなる群から選択される：



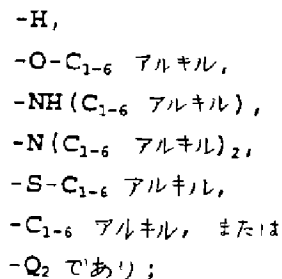
各Aは、独立して、いずれかの $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される；

pは、0、1、2、3または4である；

Yは、以下である：



Rは、以下である：



各R<sub>9</sub>は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oで単一または複数で置換されており、そして必要に応じて

、1 個の  $-\text{Ar}_1$  基で置換されている；

各  $\text{R}_{10}$  は、独立して、 $-\text{H}$  または  $\text{C}_{1-6}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

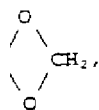
各  $\text{T}_1$  は、独立して、以下からなる群から選択される：

$-\text{CH}=\text{CH}-$  ,  
 $-\text{O}-$  ,  
 $-\text{S}-$  ,  
 $-\text{SO}-$  ,  
 $-\text{SO}_2-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{CO}-$  ,  
 $-\text{CO}-$  ,  
 $-\text{O}-\text{CO}-$  ,  
  
 $-\text{CO}-\text{O}-$  ,  
 $-\text{CO}-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{O}-\text{CO}-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{CO}-\text{O}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{CO}-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{SO}_2-\text{NR}_{10}-$  ,  
 $-\text{NR}_{10}-\text{SO}_2-$  ,                      および  
 $-\text{NR}_{10}-\text{SO}_2-\text{NR}_{10}-$  ,

各  $\text{Ar}_1$  は、独立して、6 個、10 個、12 個または 14 個の炭素原子および 1 個と 3 個との間の環を含有するアリール基、3 個と 15 個との間の炭素原子および 1 個と 3 個との間の環を含有するシクロアルキル基、および 5 個と 15 個との間の環原子および 1 個と 3 個との間の環を含有する複素環基からなる群から選択され、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゾ融合しており、そして該複素環基は、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $=\text{N}-$  および  $-\text{NH}-$  から選択される少なくとも

も 1 個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1 個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1 個またはそれ以上の芳香環を含有し、そして該環状基は、必要に応じて、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$

、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、パーフルオロ $\text{C}_{1-3}$ アルキル、



または $-\text{Q}_1$ により、単一または複数で置換されている；

各 $\text{Q}_1$ は、独立して、以下からなる群から選択される；

$-\text{Ar}_1$

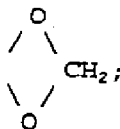
$-\text{R}_9$ 、

$-\text{T}_1-\text{R}_9$ 、

および

$-(\text{CH}_2)_{1,2,3}-\text{T}_1-\text{R}_9$ ；

各 $\text{Q}_2$ は、独立して、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $-\text{CF}_3$ 、および

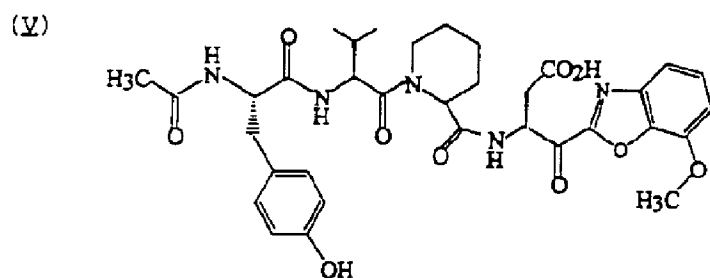
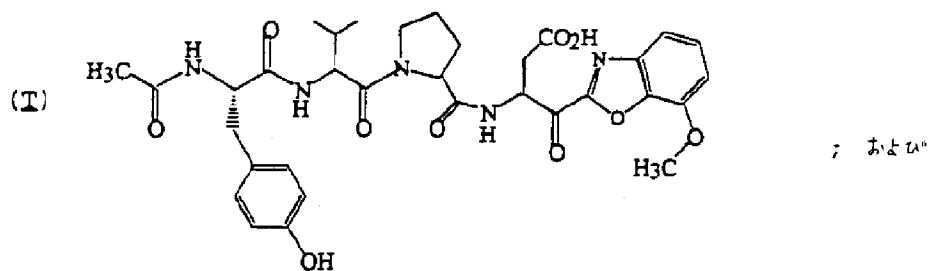
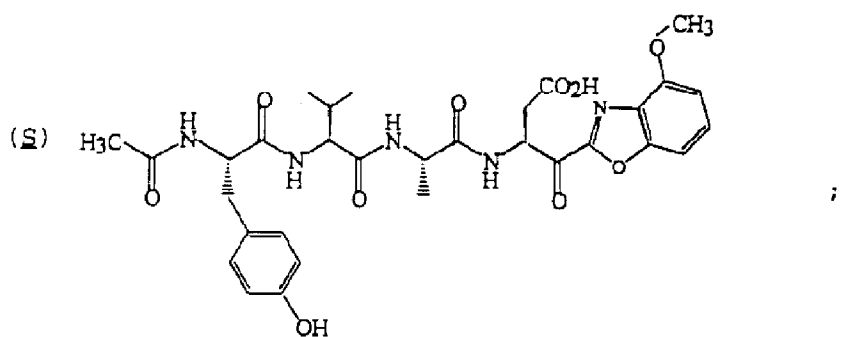
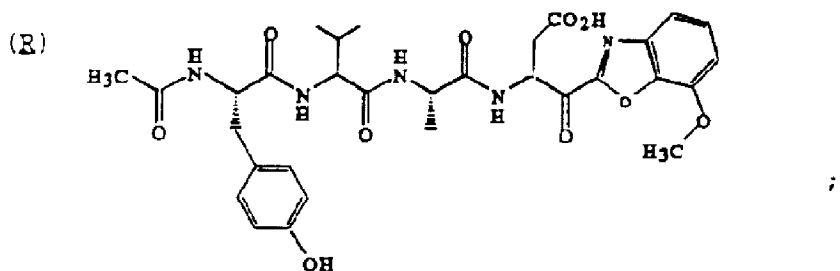
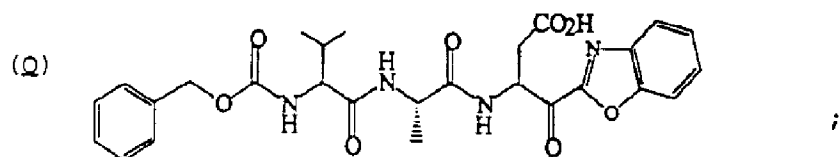


からなる群から選択される；

但し、 $-\text{Ar}_1$ が、1個またはそれ以上の別の $-\text{Ar}_1$ 基を含有する $\text{Q}_1$ 基で置換されているとき、該別の $-\text{Ar}_1$ 基は、 $\text{Q}_1$ で置換されていない。

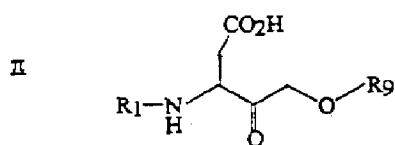
103. 以下からなる群から選択される、請求項102に記載の化合物：





104. 各Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される、請求項102に記載の化合物：アラニン、ヒスチジン、リシン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

105. 次式により表わされる化合物：



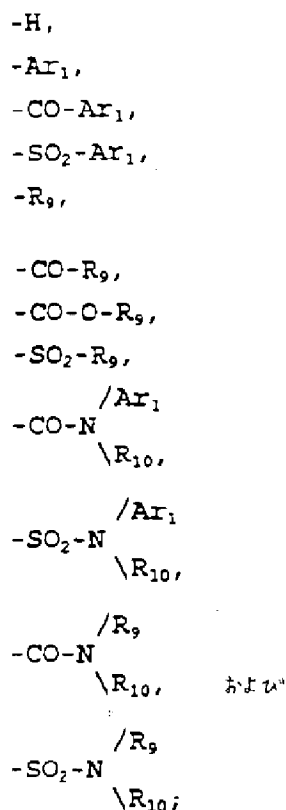
ここで、

R<sub>1</sub> は、R<sub>5</sub> - (A)<sub>p</sub> - である；

各T<sub>1</sub> は、独立して、以下からなる群から選択される：

-CH=CH- ,  
 -O- ,  
 -S- ,  
 -SO- ,  
 -SO<sub>2</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>-CO- ,  
 -CO- ,  
 -O-CO- ,  
 -CO-O- ,  
 -CO-NR<sub>10</sub>- ,  
 -O-CO-NR<sub>10</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-O- ,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-NR<sub>10</sub>- ,  
 -SO<sub>2</sub>-NR<sub>10</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>-SO<sub>2</sub>- ,      および  
 -NR<sub>10</sub>-SO<sub>2</sub>-NR<sub>10</sub>- ;

R<sub>5</sub> は、以下からなる群から選択される：



各Aは、独立して、いずれかの $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される；

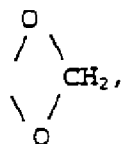
pは、0、1、2、3または4である；

各R<sub>9</sub>は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換され、そして必要に応じて、Ar<sub>1</sub>基で置換されている；

各R<sub>10</sub>は、独立して、-HまたはC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

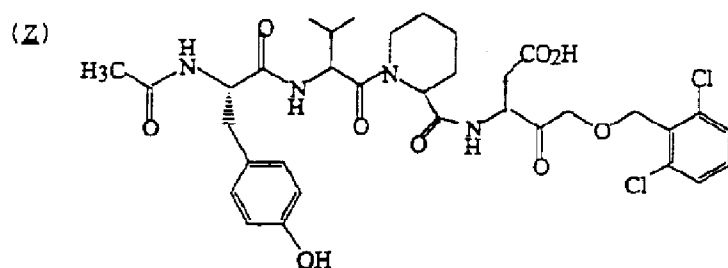
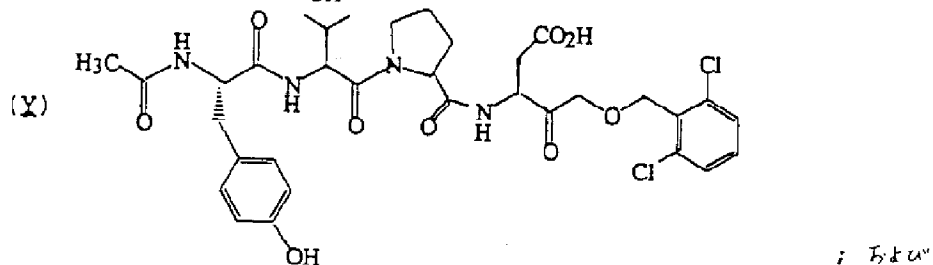
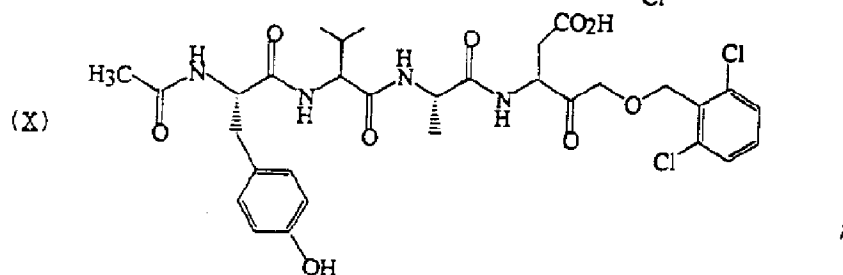
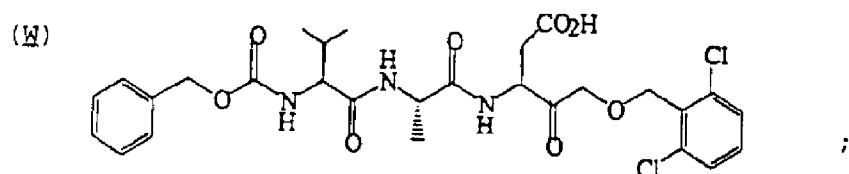
各Ar<sub>1</sub>は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するアリール基、3個と15個との間の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するシクロアルキル基、および5個と15個との間の環原子および1個と3個との間の環を含有する複素環基からなる群から選択され、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゾ融合しており、そして該複素環基は、-O-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、=N-および-NH-から選択される少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以

上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CH}$ 、 $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、パーフルオロ $\text{C}_{1-3}$ アルキル、



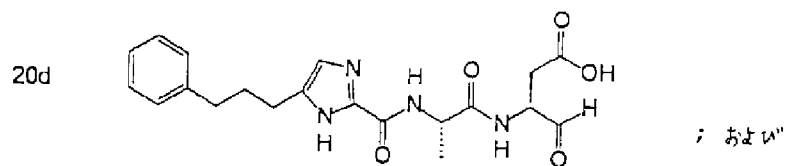
$-\text{R}_9$ 、または $-\text{T}_1-\text{R}_9$ により、単一または複数で置換されている。

106. 以下からなる群から選択される、請求項105に記載の化合物：

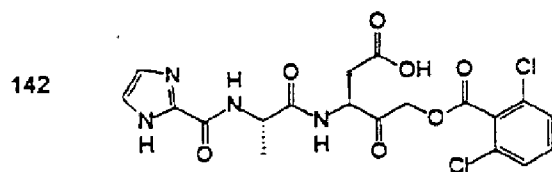


107. 各Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される、請求項105に記載の化合物：アラニン、ヒスチジン、リシン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

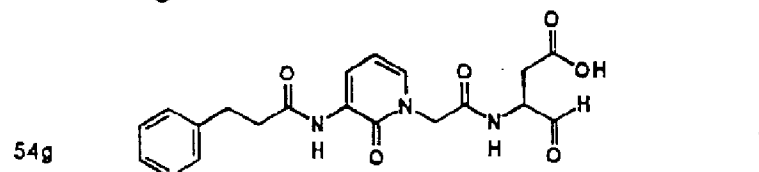
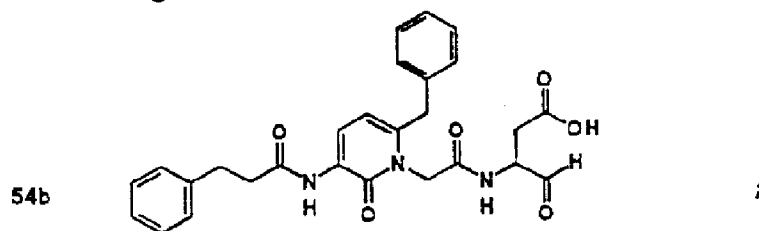
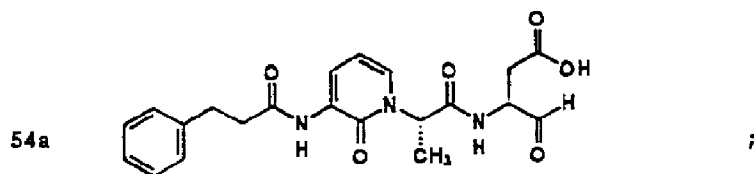
108. 以下からなる群から選択される、請求項85に記載の化合物：

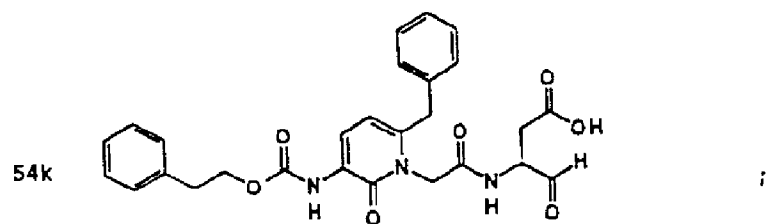
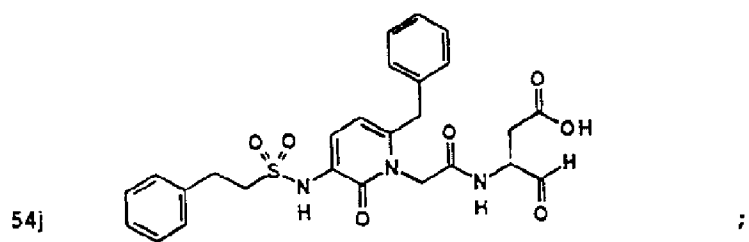


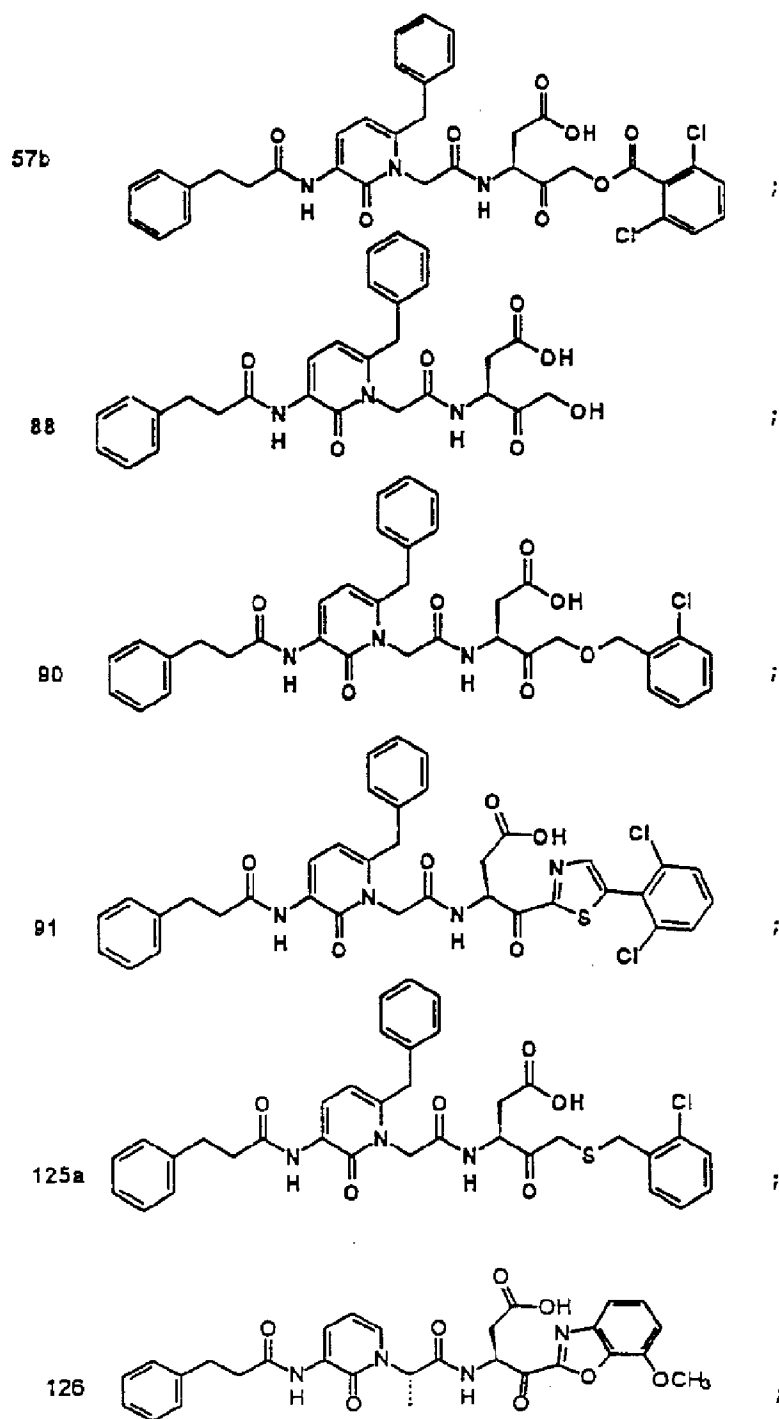
; および

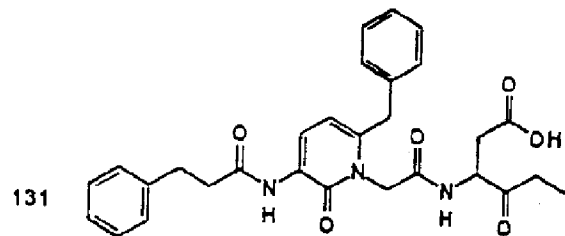
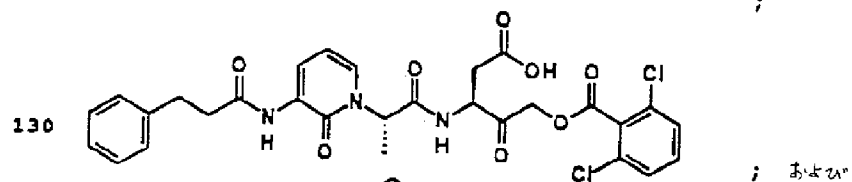
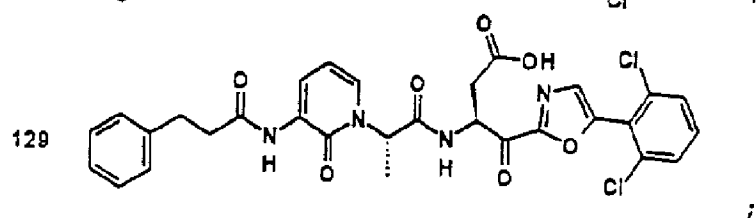
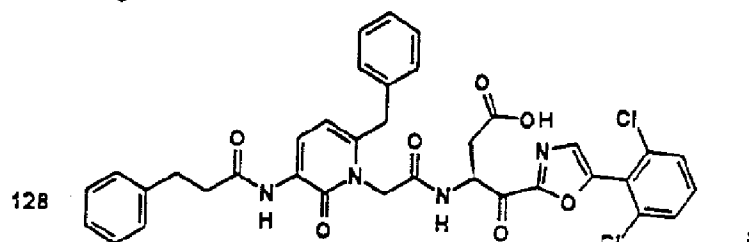
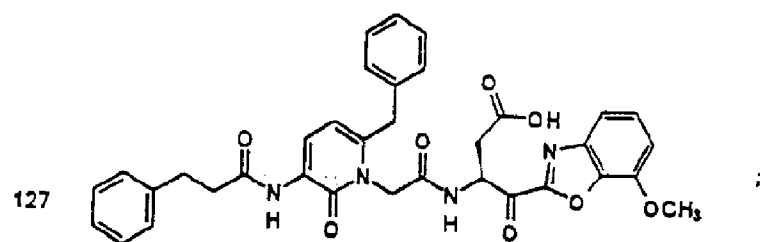


109. 以下からなる群から選択される、請求項88に記載の化合物：





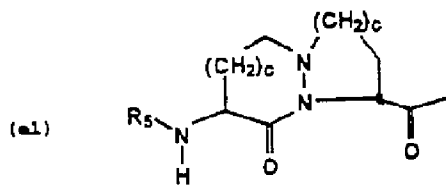




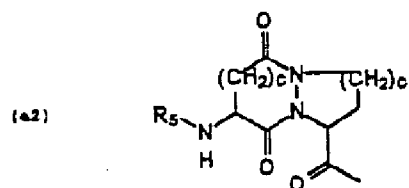
110. 請求項89に記載の化合物であって、  
ここで、

R<sub>1</sub> は、以下である：





、または



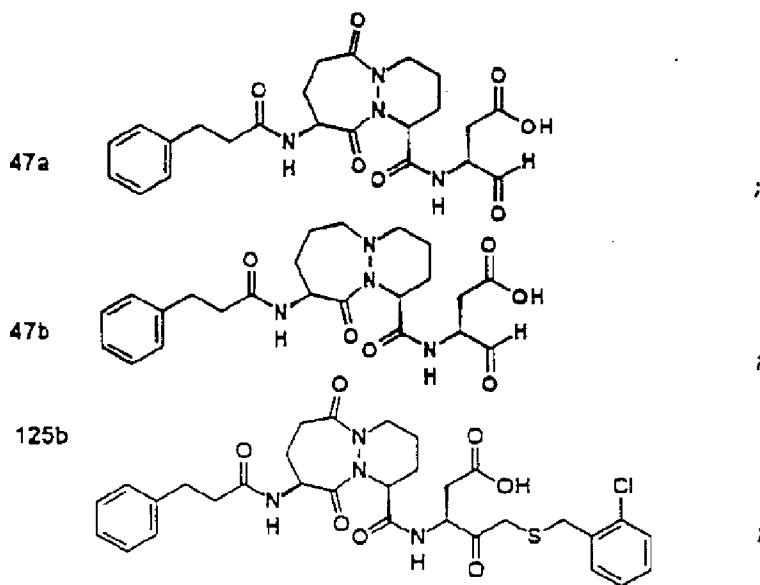
、そして

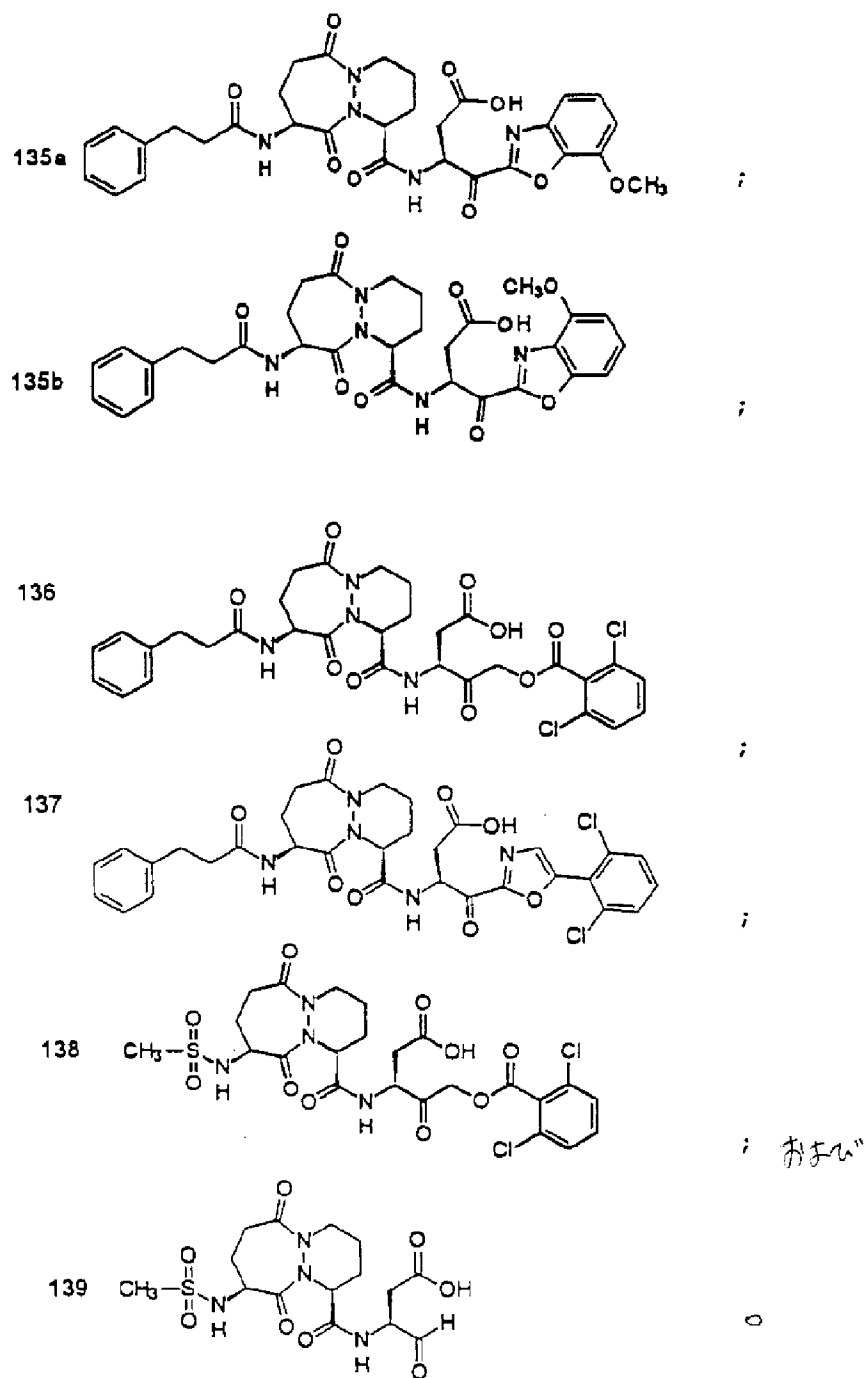
cは、2である；

mは、1である；

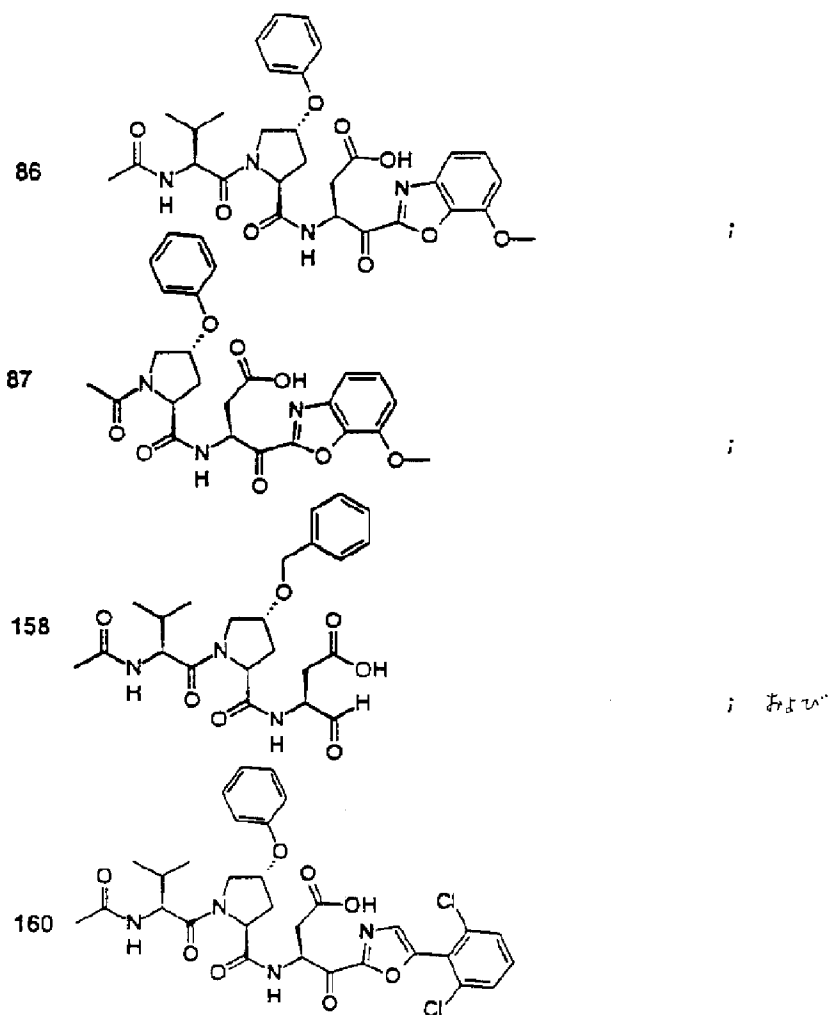
Tは、 $-\text{CO}_2\text{H}$ である；そして $\text{R}_3$ は、 $-\text{CO}-\text{R}_{13}$ である。

111. 以下からなる群から選択される、請求項110に記載の化合物：



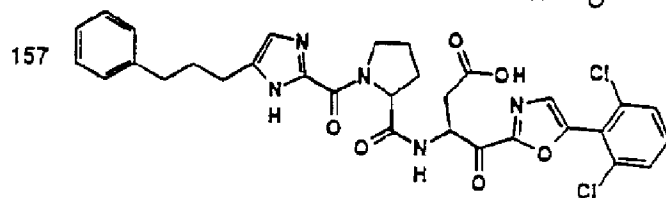
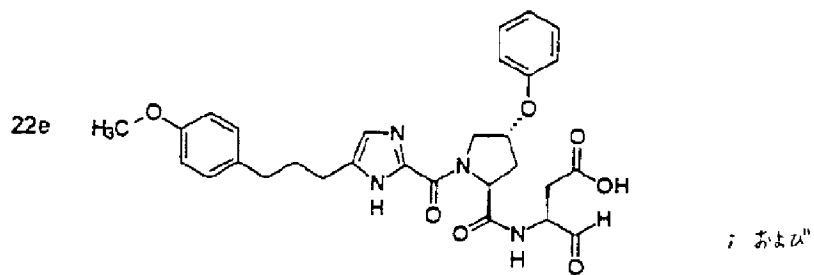
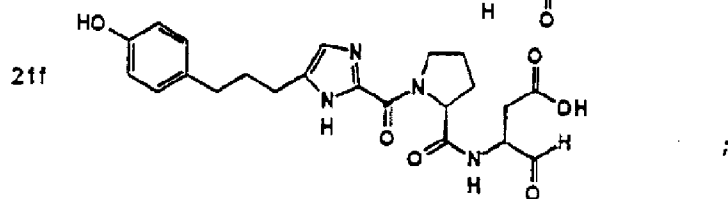
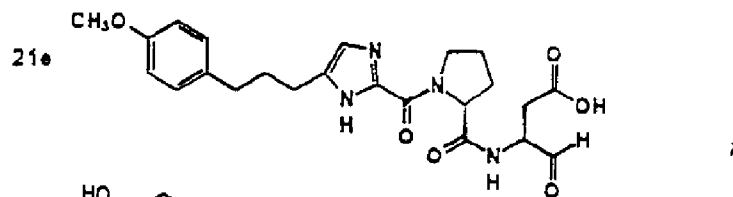
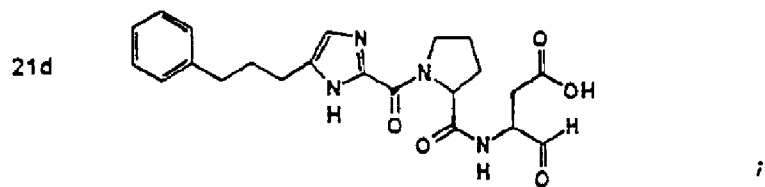


112. 以下からなる群から選択される、請求項90に記載の化合物：



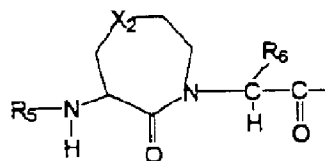
o

113. 以下からなる群から選択される、請求項91に記載の化合物：



114. 請求項84に記載の化合物であって、  
 ここで、  
 R<sub>1</sub> は、以下である：

(06)



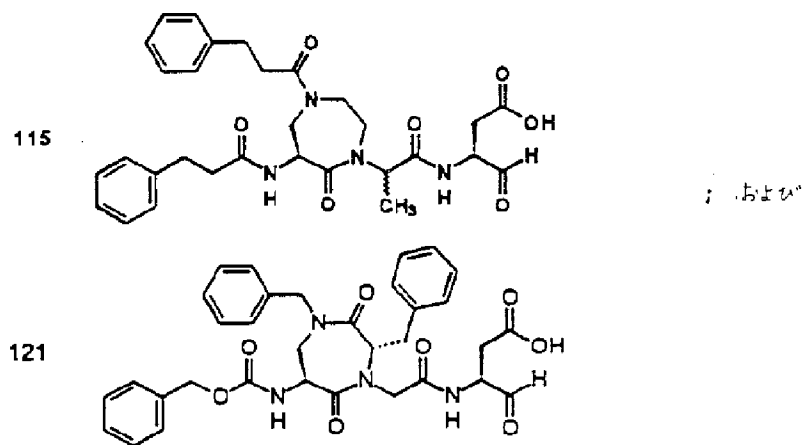
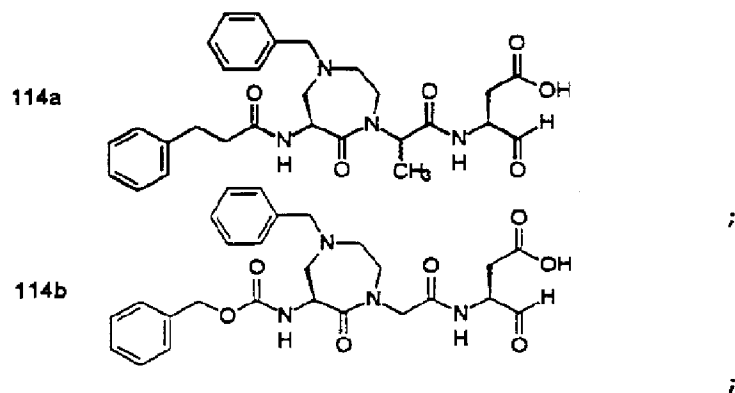
$X_2$  は、 $-NH-$ である；

$m$  は、1である；

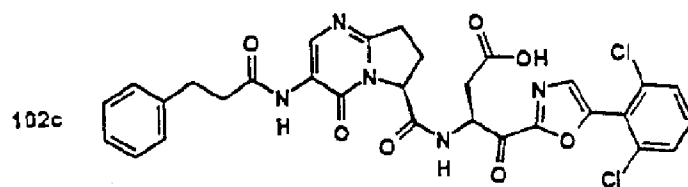
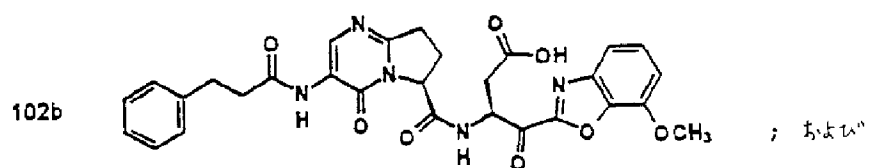
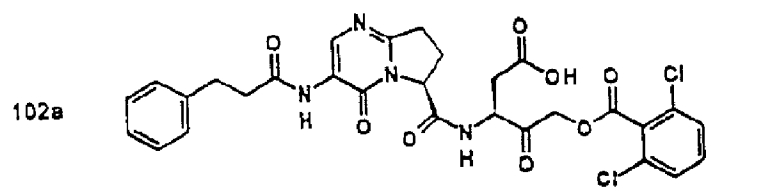
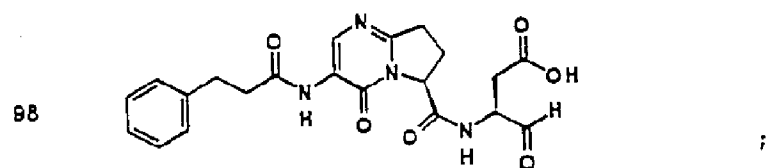
$T$  は、 $-CO_2H$ である；

$R_3$  は、 $-CO-R_{13}$ である。

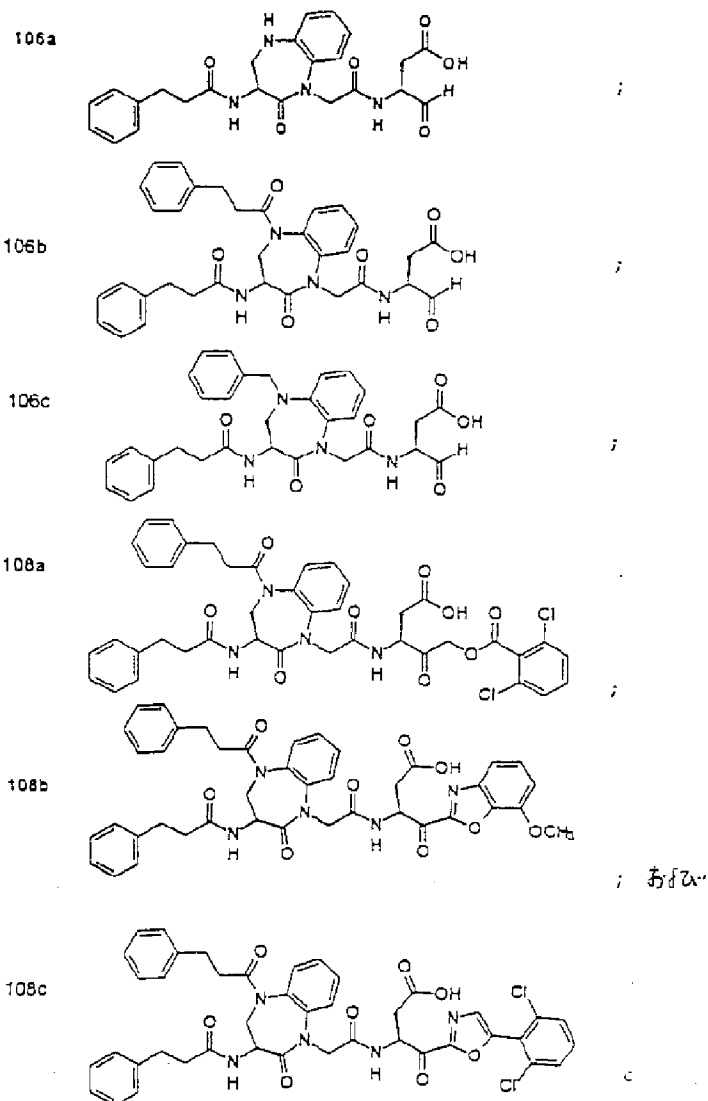
115. 以下からなる群から選択される、請求項114に記載の化合物：



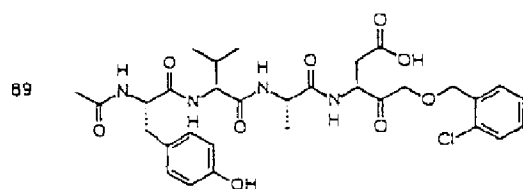
116. 以下からなる群から選択される、請求項93に記載の化合物：



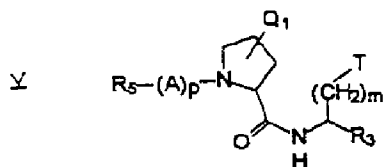
117. 以下からなる群から選択される、請求項94に記載の化合物：



118. 以下からなる群から選択される、請求項105に記載の化合物：



119. 次式により表わされる化合物：

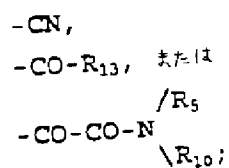


ここで、

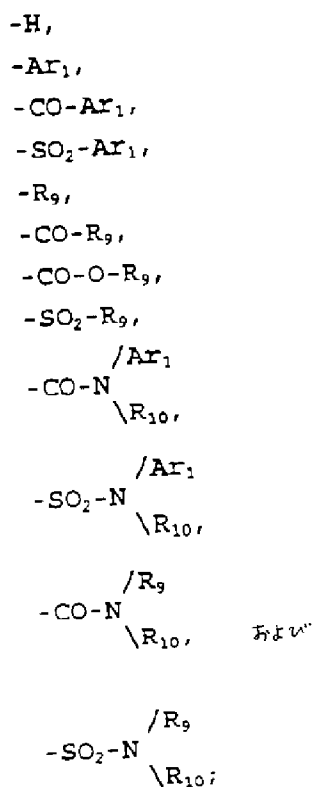
$m$ は、0、1または2である；

Tは、 $-\text{CO}_2\text{H}$ であるか、または $-\text{CO}_2\text{H}$ に対するいずれかの生体等配性置換である；

$R_3$  は、



$R_5$  は、以下からなる群から選択される：



各Aは、独立して、いずれかの $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される；



p は、2 または 3 である；

各R<sub>9</sub> は、C<sub>1-6</sub> の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、そして必要に応じて、1 個のAr<sub>1</sub> 基で置換されている；

各T<sub>1</sub> は、独立して、以下からなる群から選択される：

$\text{-CH=CH-}$  ,  
 $\text{-O-}$  ,  
 $\text{-S-}$  ,  
 $\text{-SO-}$  ,  
 $\text{-SO}_2\text{-}$  ,  
 $\text{-NR}_{10}\text{-}$  ,  
 $\text{-NR}_{10}\text{-CO-}$  ,  
 $\text{-CO-}$  ,  
 $\text{-O-CO-}$  ,  
 $\text{-CO-O-}$  ,  
 $\text{-CO-NR}_{10}\text{-}$  ,  
 $\text{-O-CO-NR}_{10}\text{-}$  ,  
 $\text{-NR}_{10}\text{-CO-O-}$  ,  
 $\text{-NR}_{10}\text{-CO-NR}_{10}\text{-}$  ,  
 $\text{-SO}_2\text{-NR}_{10}\text{-}$  ,  
 $\text{-NR}_{10}\text{-SO}_2\text{-}$  ,      および  
 $\text{-NR}_{10}\text{-SO}_2\text{-NR}_{10}\text{-}$  ;

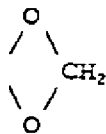
各R<sub>10</sub> は、独立して、-Hまたは-C<sub>1-6</sub> の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

各R<sub>13</sub> は、独立して、H、R<sub>9</sub>、Ar<sub>2</sub> および-CH<sub>2</sub>-T<sub>1</sub>-R<sub>9</sub> からなる群から選択される；

各Ar<sub>1</sub> は、独立して、6 個、10個、12個または14個の炭素原子および1 個と 3

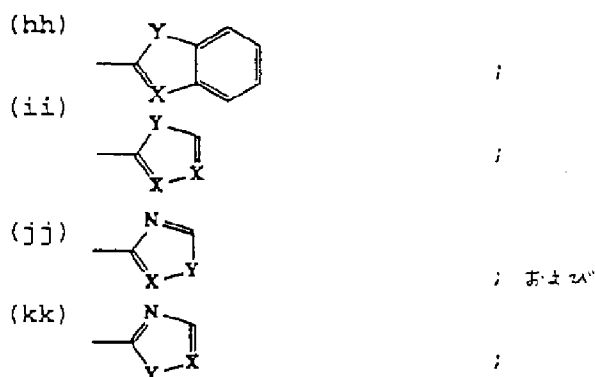
個との間の環を含有するアリール基、3 個と15個との間の炭素原子および1 個と 3 個との間の環を含有するシクロアルキル基、および5 個と15個の間の環原子および1 個と 3 個との間の環を含有する複素環基からなる群から選択され、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゾ融合しており、そして該複素環基は、-O-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、=N-および-NH-から選択される少なくとも 1

個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、パーフルオロ $\text{C}_{1-3}$ アルキル、

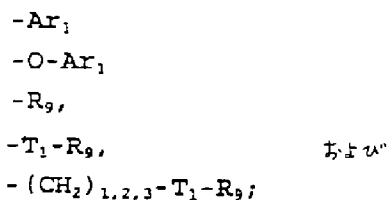


または $-\text{Q}_1$ により、単一または複数で置換されている；そして

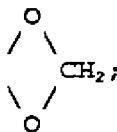
各 $\text{Ar}_2$ は、独立して、以下の基から選択され、ここで、いずれかの環は、必要に応じて、 $-\text{Q}_1$ および $-\text{Q}_2$ により単一または複数で置換され得る；



各 $\text{Q}_1$ は、独立して、以下からなる群から選択される；



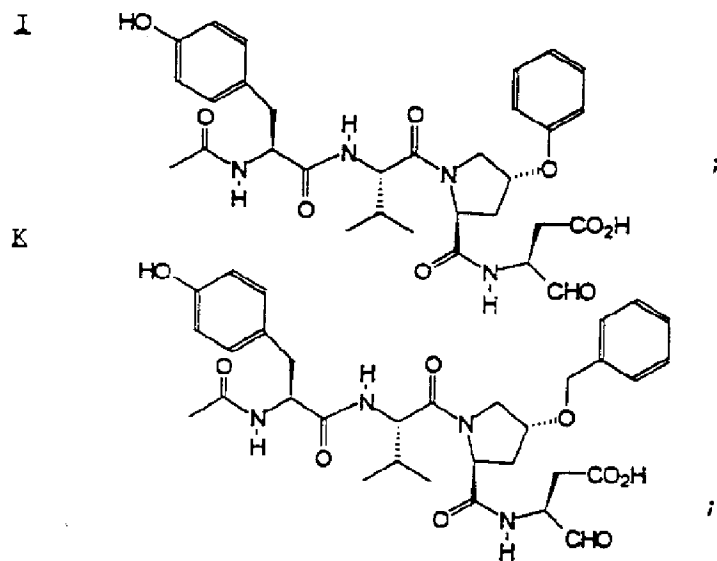
各 $\text{Q}_2$ は、独立して、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $-\text{CF}_3$ 、および

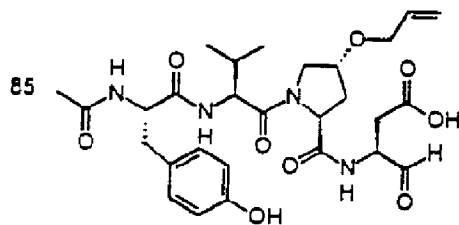


からなる群から選択される；

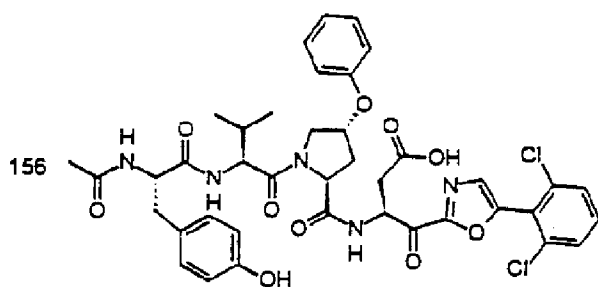
但し、 $-Ar_1$  が、1 個またはそれ以上の別の  $-Ar_1$  基を含有する  $Q_1$  基で置換されているとき、該別の  $-Ar_1$  基は、 $Q_1$  で置換されていない。

120. 以下からなる群から選択される、請求項119に記載の化合物：

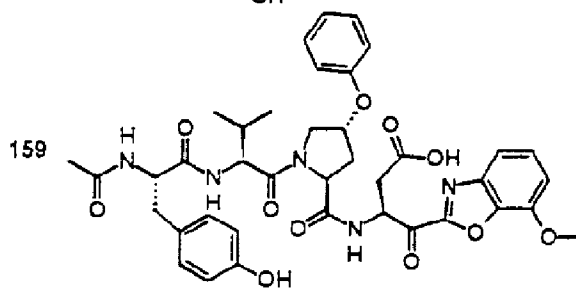




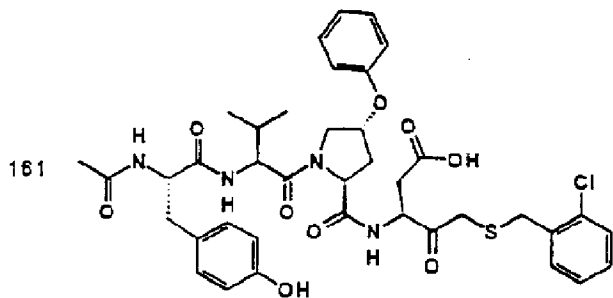
;



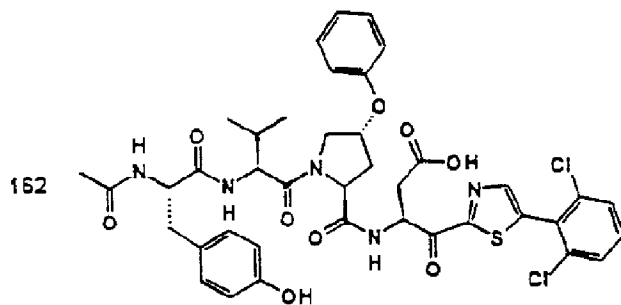
;



;



; および

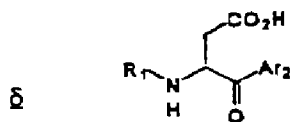


。

121. 各Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される、請求

項119に記載の化合物：アラニン、ヒスチジン、リシン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

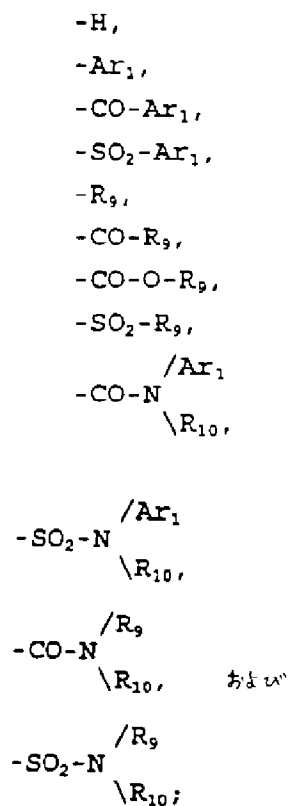
122. 次式により表わされる化合物：



ここで、

R<sub>1</sub> は、R<sub>5</sub> - (A)<sub>p</sub> - である；

R<sub>5</sub> は、以下からなる群から選択される：



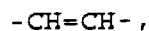
各Aは、独立して、いずれかのα-アミノ酸からなる群から選択される；

p は、0、1、2、3または4である；

各R<sub>9</sub> は、C<sub>1-6</sub> の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、そして必要に応じて、1個のAr<sub>1</sub>基で置換されている；

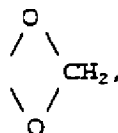
各R<sub>10</sub>は、独立して、-HまたはC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

各T<sub>1</sub>は、独立して、以下からなる群から選択される：



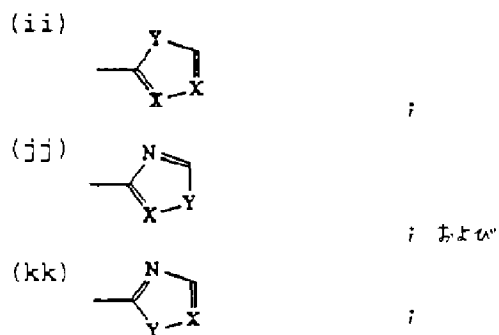
各Ar<sub>1</sub>は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するアリール基、3個と15個との間の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するシクロアルキル基、および5個と15個との間の環原子および1個と3個との間の環を含有する複素環基からなる群から選択され、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゾ融合しており、そして該複素環基は、-O-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、=N-および-NH-から選択される少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の

芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、-NH<sub>2</sub>、-CO<sub>2</sub>H、-Cl、-F、-Br、-I、-NO<sub>2</sub>、-CN、=O、-OH、パーフルオロC<sub>1-3</sub>アルキル、

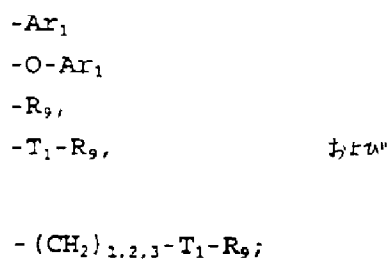


または-Q<sub>1</sub>により、単一または複数で置換されている；

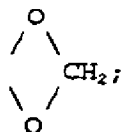
各Ar<sub>2</sub>は、独立して、以下の基から選択され、ここで、いずれかの環は、必要に応じて、-Q<sub>1</sub>および-Q<sub>2</sub>により単一または複数で置換され得る；



各 $Q_1$ は、独立して、以下からなる群から選択される；



各 $Q_2$ は、独立して、 $-OH$ 、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $-CF_3$ 、および



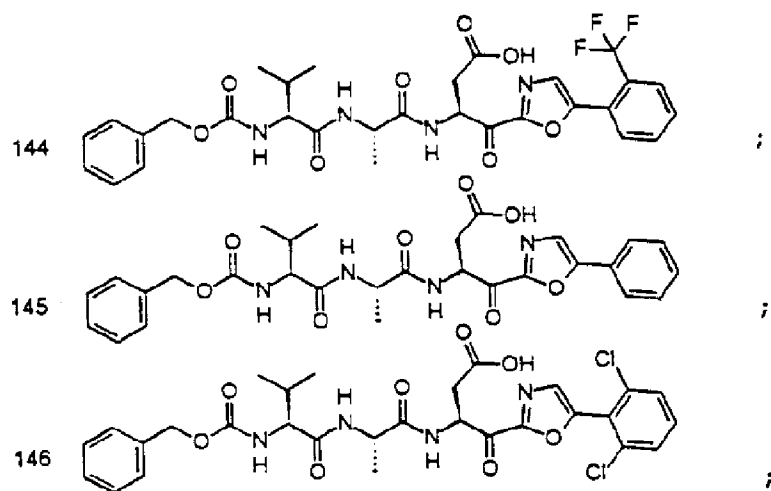
からなる群から選択される；

但し、 $-Ar_1$ が、1個またはそれ以上の別の $-Ar_1$ 基を含有する $Q_1$ 基で置換されているとき、該別の $-Ar_1$ 基は、 $Q_1$ で置換されていない；

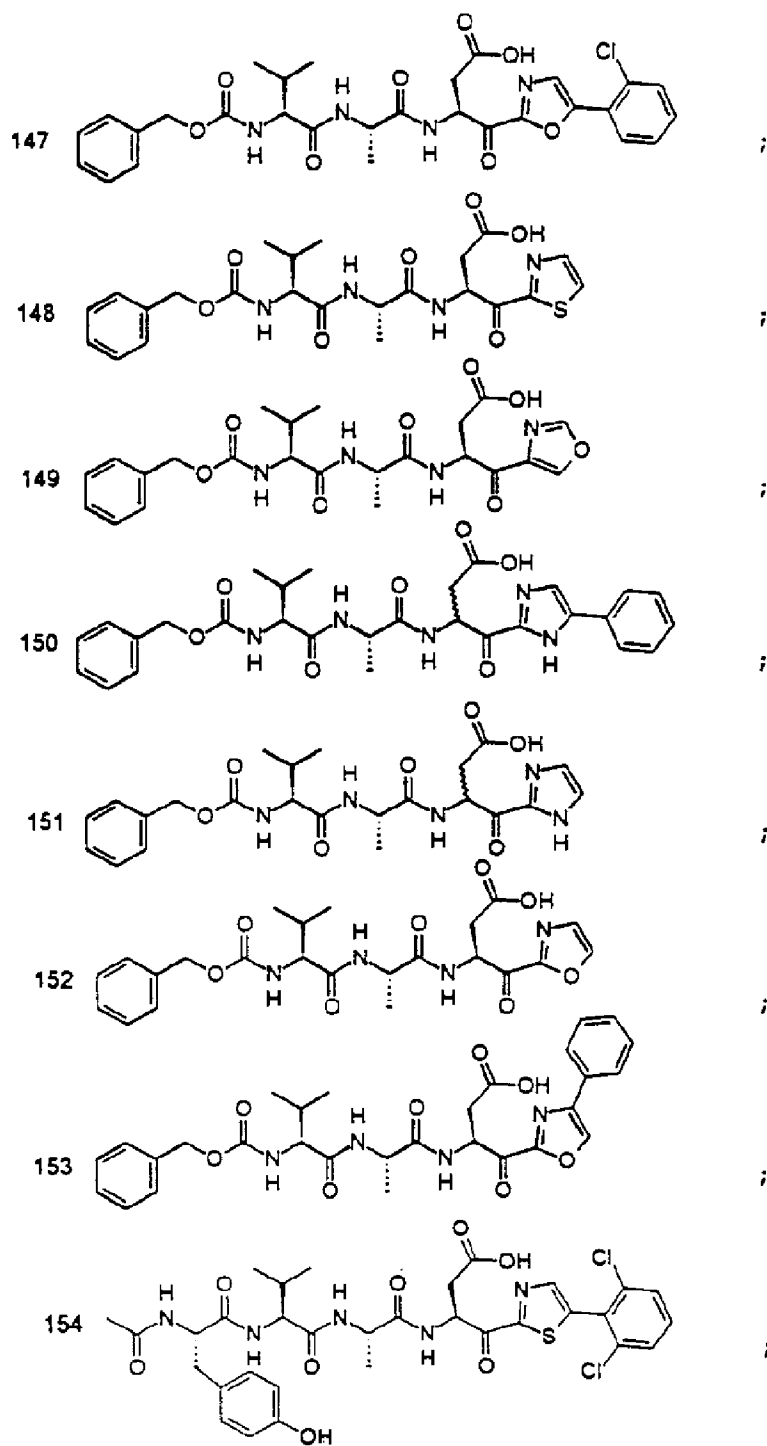
各 $X$ は、独立して、 $=N-$ および $=CH-$ からなる群から選択される；

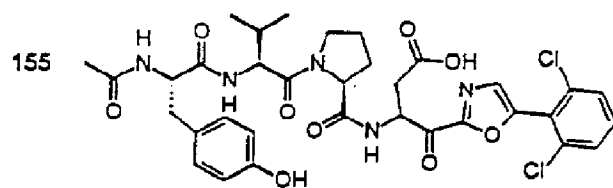
各 $Y$ は、独立して、 $-O-$ 、 $-S-$ および $-NH$ からなる群から選択される。

123. 以下からなる群から選択される、請求項122に記載の化合物：

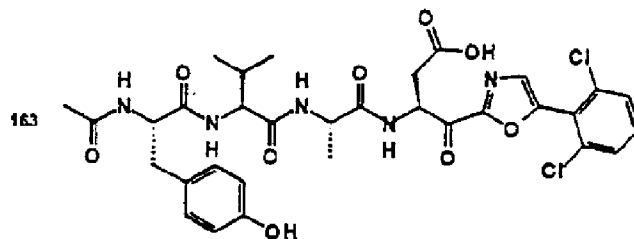








; および



.

o

124. 各Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される、請求項122に記載の化合物：アラニン、ヒスチジン、リシン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

## 【発明の詳細な説明】

インターロイキン-1 $\beta$ 変換酵素のインヒビター発明の分野

本発明は、インターロイキン-1 $\beta$ 変換酵素(「ICE」)のインヒビターである新規な種類の化合物に関する。本発明のICEインヒビターは、特定の構造および薬理学的特質により特徴付けられる。本発明はまた、これらの化合物を含有する薬学的組成物に関する。本発明の化合物および薬学的組成物は、ICE活性を阻害するのに特に充分適合し、結果として、インターロイキン-1(「IL-1」)が媒介する疾患(炎症性疾患、自己免疫疾患および神経性変性疾患を含めて)に対する薬剤として有利に使用され得る。本発明はまた、ICE活性を阻害する方法、および本発明の化合物および組成物を用いて、インターロイキン-1が媒介する疾患を治療する方法に関する。

発明の背景

インターロイキン-1(「IL-1」)は、線維芽細胞の分化および増殖、滑膜細胞および軟骨細胞によるプロスタグランジン、コラゲナーゼおよびホスホリパーゼの産生、好塩基球および好酸球の脱顆粒ならびに好中球の活性化を刺激する主要な前炎症性(proinflammatory)タンパク質および免疫調節タンパク質である。Oppenheim, J. H. ら、Immunology Today、7、45～56頁(1986)。このように、インターロイキン-1は、慢性および急性の炎症および自己免疫疾患の病因に関与する。炎症反応の一部としてIL-1は末梢血液単球により主に産生され、そして2つの異なるアゴニスト形態(IL-1 $\alpha$ およびIL-1 $\beta$ )で存在する。Mosely, B. S. ら、Proc. Nat. Acad. Sci.、84、4572～4576頁(1987)；Lonnemann G. ら、Eur. J. Immunol.、19、1531～1536頁(1989)。

IL-1 $\beta$ は生物学的に不活性な前駆体であるpIL-1 $\beta$ として合成される。pIL-1 $\beta$ は従来のリーダー配列を有さず、そしてシグナルペプチターゼによりプロセシングされない。March, C. J.、Nature、315、641～647頁(1985)。その代わり、pIL-

1 $\beta$ は、Asp-116とAla-117との間でインターロイキン-1 $\beta$ 変換酵素(「ICE」)により切断され、ヒト血清および滑液中に見出される生物学的に活性なC末端フラグ

メントを産生する。Sleath, P. R. ら、J. Biol. Chem.、265、14526～14528頁(1992) ; A. D. Howard, ら、J. Immunol.、147、2964～2969頁(1991)。ICEによるプロセッシングはまた、細胞膜を通しての成熟IL-1 $\beta$ の輸送に必要である。

ICEは主に単球中に局在するシステインプロテアーゼである。これは前駆体IL-1 $\beta$ を成熟形態に変換する。Black, R. A. ら、FEBS Lett.、247、386～390頁(1989) ; Kostura, M. J. ら、Proc. Natl. Acad. Sci. USA、86、5227～5231頁(1989)。ICEまたはそのホモログはまた、細胞死またはアポトーシスの調節に関与するようである。Yuan, J. ら、Cell、75、641～652頁(1993) ; Miura, M. ら、Cell、75、653～660頁(1993) ; Nett-Fiordalisi, M. A. ら、J. Cell. Biochem.、17B、117頁(1993)。特に、ICEまたはICEホモログは、アルツハイマー病およびパーキンソン病のような神経発生性(neurogenerative)疾患におけるアポトーシスの調節に関連すると考えられる。Marx, J. およびM. Baringa、Science、259、760～762頁(1993) ; Gagliardini, V. ら、Science、263、826～828頁(1994)。

ICEは、2つのサブユニットp20およびp10(それぞれ、分子量20kDaおよび10kDa)からなるヘテロダイマーとして以前に記載されている。これらのサブユニットは、自触反応性である活性化機構を介してp30形態を経由し、45kDaのプロ酵素(p45)から得られる。Thornberry, N. A. ら、Nature、356、768～774頁(1992)。ICEプロ酵素はいくつかの機能的ドメインに分けられている：プロドメイン(p14)、p22/20サブユニット、ポリペプチドリンカーおよびp10サブユニットである。Thornberry ら、前出 ; Casano ら、Genomics、20、474～481頁(1994)。

全長p45はそのcDNAおよびアミノ酸配列により特徴付けられている。PCT特許出願第W0 91/15577号および同第W0 94/00154号。p20およびp10のcDNAおよびアミノ酸配列もまた、公知である。Thornberry ら、前出。マウスICEおよびラットICEもまた、配列決定され、クローン化されている。これらは、ヒトICEに対して高いアミノ酸配列相同性および核酸配列相同性を有する。Miller, D. K. ら、Ann. N. Y. Acad. Sci.、696、133～148頁(1993) ; Molineaux, S. M. ら、Proc. Nat. Acad. Sci.、90、1809～1813頁(1993)。しかし、ICEの一次構造の知識をもってしても

その3次構造の予測はできない。ICEとその基質であるpIL-1 $\beta$ あるいは他の基質

またはインヒビターとの構造的、立体配置的および化学的相互作用の理解も得られない。

ICEインヒビターは、炎症またはアポトーシスあるいはその両方の制御に有用なクラスの化合物を表す。ICEのペプチドインヒビターまたはペプチジルインヒビターが記載されている。PCT特許出願第W0 91/15577号；同第W0 93/05071号；同第W0 93/09135号；同第W0 93/14777号および同第W0 93/16710号；および欧州特許出願第0 547 699号。しかし、それらのペプチドの性質により、典型的には、このようなインヒビターは、低い経口吸収率、低い安定性および迅速な代謝のような望ましくない薬理学的特性により特徴付けられる。Plattner, J. J. およびD. W. Norbeck、Drug Discovery Technologies、C. R. ClarkおよびW. H. Moos編 (Ellis Horwood、Chichester、England、1990)、92～126頁。これは効果的な薬剤へのこれらの開発を妨げる。

従って、IL-1が媒介する慢性および急性疾患(炎症性疾患、自己免疫疾患または神経発生性疾患だけでなく、種々の癌を含めて)を予防し治療する薬剤として使用するためには、ICEの作用を効果的に阻害し得る化合物が必要とされている。

#### 発明の要旨

本発明は、ICEのインヒビターとして有用な新規な種類の化合物およびそれらの薬学的に受容可能な誘導体を提供する。これらの化合物は、単独で、または他の治療薬または予防薬(例えば、抗生物質、免疫調節剤または他の抗炎症性薬剤)と組み合わせて、IL-1が媒介する疾患の治療または予防に使用され得る。好ましい実施態様によれば、本発明の化合物は、ICEの活性部位と結合し得、かつその酵素の活性を阻害し得る。

本発明の主要な目的は、新規な種類のICEインヒビターを提供することにある。これらの新規な種類のICEインヒビターは、以下の構造上および薬化学上の特徴により、特徴付けられる：

a) 第一および第二の水素結合部分、ここで、該部分のそれぞれは、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子は、Arg-341のカルボニル酸素、A

rg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択される；

b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分が、それぞれ、このインヒビターがICEに結合するとき、別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットは、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択される；および

c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子は、この部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、そして該部分は、ICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

また、本発明の目的は、ICEインヒビターの同定、設計または予測方法を提供することにあり、該方法は、以下の工程を包含する：

a) 規定の化学構造を有する候補化合物を選択する工程であって、該化合物は、少なくとも2個の水素結合部分、少なくとも2個の適度に疎水性の部分および1個の電気陰性部分を含有し、この電気陰性部分は、その電気陰性部分の同一の原子または隣接する原子のいずれかに結合した1個またはそれ以上の電気陰性原子を含む、工程；

b) ICEの活性部位に該化合物を結合させるための低エネルギー立体配座を決定する工程；

c) 該立体配座の該化合物が、ICEのArg-341およびSer-339の非炭素骨格原子と、少なくとも2個の水素結合を形成する能力を評価する工程；

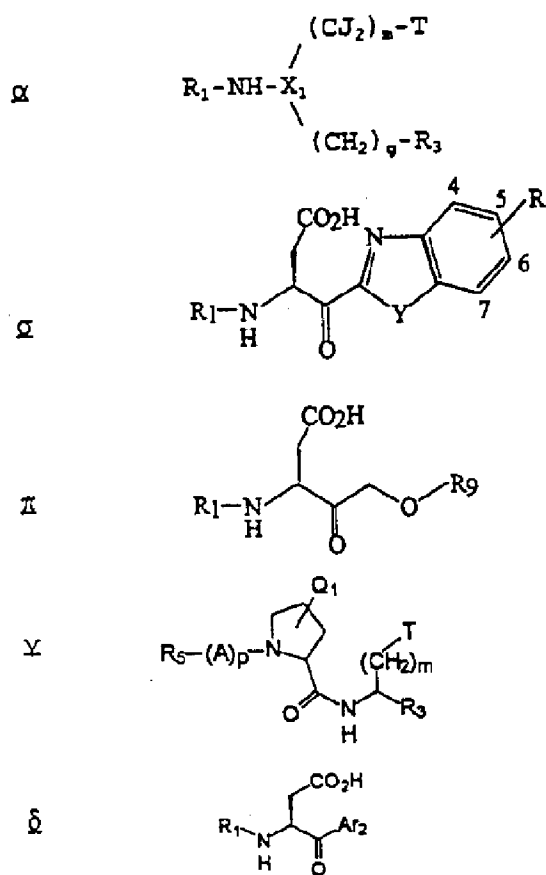
d) 該立体配座の該化合物が、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択したICEの結合ポケットの少なくとも2個と会合する能力を評価する工程；

e) 該立体配座の該化合物が、ICEのP1結合ポケットと相互作用する能力を評価する工程；ならびに

f) 前の工程で行った測定および評価に基づいて、該候補化合物をICEインヒビターとして容認または却下する工程。

本発明のさらに他の目的は、次式により表わされる新規な種類のICEインヒビ

ターを提供することにある：



### 略語および定義

#### 略語

表 記	試 薬 または フラグメント
Ala	アラニン
Arg	アルギニン
Asn	アスパラギン
Asp	アスパラギン酸
Cys	システイン
Gln	グルタミン
Glu	グルタミン酸
Gly	グリシン
His	ヒスチジン
Ile	イソロイシン
Leu	ロイシン
Lys	リシン
Met	メチオニン
Phe	フェニルアラニン
Pro	プロリン
Ser	セリン
Thr	トレオニン
Trp	トリプトファン
Tyr	チロシン
Val	バリン

### 定義

本明細書中では、以下の用語が使用される：

用語「活性部位」とは、ICE内の以下の部位の任意の部位または全ての部位をいう：基質結合部位、インヒビターが結合する部位および基質の切断が起こる部位。活性部位は、Thornberryら、上記に従う配列および番号付けを用いて、少なくともアミノ酸残基173、176、177、178、179、180、236、237、238、239、244、

248、283、284、285、290、338、339、340、341、342、343、344、345、348、352、381および383により特徴付けられる。

用語「P結合ポケット」、「Sサブサイト」、「Sポケット」などは、ICE分子上の結合サブサイトまたは基質結合部位部分をいう。基質のアミノ酸残基は、開裂容易な(scissile)結合(すなわち、プロテアーゼにより切断される結合)に関する



それらの位置に従って命名される。残基は、基質のN末端側に対して伸びる残基について、P1、P2などと命名され、かつ基質のC末端側に対して伸びる残基について、P1'、P2'などと命名される。基質のP残基またはP'残基に対応するインヒビター部分はまた、基質との類似性によりP1、P1'などと表される。P1、P1'などで表された残基を受けるICE分子の結合サブサイトは、S1、S1'などと命名されるか、または「P1結合ポケット」「P1'結合ポケット」などとあるいは命名され得る。[I. SchechterおよびA. Berger、「プロテアーゼにおける活性部位の大きさ」、Biochem. Biophys. Res. Commun.、27巻、157～162頁(1967)]。

ICE活性部位の「P2結合ポケット」または「S2サブサイト」との用語は、アミノ酸残基Pro-290、Val-338またはTrp-340により囲まれる空間と等価であり、かつその空間として定義される。

ICE活性部位の「P3結合ポケット」または「S3サブサイト」との用語は、アミノ酸残基Pro-177、Arg-178、Thr-180、Arg-341またはPro-343により囲まれる空間と等価であり、かつその空間として定義される。

ICE活性部位の「P4結合ポケット」または「S4サブサイト」との用語は、アミノ酸残基His-342、Met-345、Val-348、Arg-352、Asp-381、Arg-383またはTrp-340により囲まれる空間と等価であり、かつその空間として定義される。

ICE活性部位の「P1結合ポケット」または「S1サブサイト」との用語は、アミノ酸残基Arg-179、His-237、Gln-283またはArg-341により囲まれる空間と等価であり、かつその空間として定義される。

ICE活性部位の「P'結合ポケット」または「S'サブサイト」との用語は、アミノ酸残基Phe-173、Ile-176、His-237、Gly-238、Ile-239、Cys-244またはHis-248により囲まれる空間と等価であり、かつ空間として定義される。

「疎水性」との用語は、水に溶解しにくく、かつ脂溶性である部分(moiety)を

意味する。疎水性部分には、炭化水素類(例えば、アルカン、アルケン、アルキン、シクロアルカン、シクロアルケン、シクロアルキン)および芳香族化合物(例えば、アリール)、ある種の飽和および不飽和複素環、および疎水性の天然または合成(unnatural)  $\alpha$ -アミノ酸の側鎖と実質的に類似している部分(例えば、バ

リン、ロイシン、イソロイシン、メチオニン、フェニルアニン、 $\alpha$ -アミノイソ酪酸、アロイソロイシン、チロシンおよびトリプトファンが含まれる)が挙げられるが、これらに限定されない。

「適度に疎水性」との用語は、1個または2個の炭素原子をより極性の高い原子(例えば、酸素または窒素)で置換した疎水性部分を意味する。

「複素環」または「複素環式の」との用語は、必要に応じて、1個または2個の二重結合を含有するか、または必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し得る、安定な一環式または多環式の化合物を意味する。各複素環は、炭素原子および1個～4個のヘテロ原子からなり、このヘテロ原子は、独立して、窒素、酸素およびイオウを含む群から選択される。本明細書中で使用する「窒素ヘテロ原子」および「イオウヘテロ原子」との用語は、いずれかの酸化された形態の窒素またはイオウ、および四級化した形態の任意の塩基性窒素を包含する。上記で定義した複素環には、例えば、ピリミジニル、テトラヒドロキノリル、テトラヒドロイソキノリニル、プリニル、ピリミジル、インドリニル、ベンズイミダゾリル、イミダゾリル、イミダゾリノイル、イミダゾリジニル、キノリル、イソキノリル、インドリル、ピリジル、ピロリル、ピロリニル、ピラゾリル、ピラジニル、キノキシリル、ピペリジニル、モルホリニル、チアモルホリニル、フリル、チエニル、トリアゾリル、チアゾリル、 $\beta$ -カルボリニル、テトラゾリル、チアゾリジニル、ベンゾフラノイル、チアモルホリニルスルホン、ベンゾキサゾリル、オキソピペリジニル、オキソピロリジニル(oxopyrroldinyl)、オキソアゼピニル、アゼピニル、イソキサゾリル、テトラヒドロピラニル、テトラヒドロフランニル、チアジアゾリル、ベンゾジオキシリル、ベンゾチエニル、テトラヒドロチオフェニルおよびスルホラニルが挙げられる。さらなる複素環は、A. R. KatritzkyおよびC. W. Rees編、Comprehensive Heterocyclic Chemistry: The Structure, Reactions, Synthesis and Use of Heterocyclic Compounds(1巻～8巻, Pergamon

Press, NY(1984年))に記述されている。

「シクロアルキル」との用語は、3個～15個の炭素原子を含有し、かつ必要に

応じて、1個または2個の二重結合を含有し得る、一環式基または多環式基を意味する。例示としては、シクロヘキシル、アダマンチルおよびノルボルニルが挙げられる。

「アリール」との用語は、6個、10個、12個または14個の炭素を含む一環式基または多環式基であって、その少なくとも1個の環が芳香族であるものを意味する。例示としては、フェニル、ナフチルおよびビフェニルが挙げられる。

「ヘテロ芳香族」との用語は、1個～15個の炭素原子および1個～4個のヘテロ原子(その各ヘテロ原子は、独立して、イオウ、窒素および酸素からなる群から選択される)を含有する一環式基または多環式基であって、さらに、1個～3個の5員環または6員環(その少なくとも1個は芳香族である)を含有するものを意味する。

「アルファアミノ酸」( $\alpha$ -アミノ酸)との用語は、天然に生じるアミノ酸と、天然に生じるペプチドの合成アナログ(D型およびL型を含む)を調製する場合のペプチド化学の当業者が通常使用する「非タンパク」 $\alpha$ -アミノ酸との両方を意味する。天然に生じるアミノ酸には、グリシン、アラニン、バリン、ロイシン、イソロイシン、セリン、メチオニン、トレオニン、フェニルアラニン、チロシン、トリプトファン、システイン、プロリン、ヒスチジン、アスパラギン酸、アスパラギン、グルタミン酸、グルタミン、 $\gamma$ -カルボキシグルタミン酸、アルギニン、オルニチンおよびリシンがある。「非タンパク」アルファアミノ酸の例には、ヒドロキシリシン、ホモセリン、ホモチロシン、ホモフェニルアラニン、シトルリン、キヌレニン、4-アミノフェニルアラニン、3-(2-ナフチル)アラニン、3-(1-ナフチル)アラニン、メチオニンスルホン、 $\epsilon$ -ブチルアラニン、 $\epsilon$ -ブチルグリシン、4-ヒドロキシフェニルグリシン、アミノアラニン、フェニルグリシン、ビニルアラニン、プロパルギルグリシン、1,2,4-トリアゾロ-3-アラニン、4,4,4-トリフルオロトレオニン、サイロニン、6-ヒドロキシトリプトファン、5-ヒドロキシトリプトファン(5-hydro-xytryptophan)、3-ヒドロキシキヌレニン、3-アミノチロシン、トリフルオロメチルアラニン、2-チエニルアラニン、(2-(4-ピリジ

ル)エチル)システイン、3,4-ジメトキシフェニルアラニン、3-(2-チアゾリル)アラニン、イボテン酸、1-アミノ-1-シクロペンタンカルボン酸、1-アミノ-1-シクロヘキサンカルボン酸、キスカリン酸、3-トリフルオロメチルフェニルアラニン、4-トリフルオロメチルフェニルアラニン、シクロヘキシルアラニン、シクロヘキシルグリシン、チオヒスチジン、3-メトキシチロシン、エラストチナール、ノルロイシン、ノルバリン、アロイソロイシン、ホモアルギニン、チオプロリン、デヒドロプロリン、ヒドロキシプロリン、イソニペクトン酸、ホモプロリン、シクロヘキシルグリシン、 $\alpha$ -アミノ-n-酪酸、シクロヘキシルアラニン、アミノフェニル酪酸、フェニル部分のオルト位、メタ位またはパラ位を、( $C_1 \sim C_4$ )アルキル、( $C_1 \sim C_4$ )アルコキシ、ハロゲンまたはニトロ基の1個または2個で置換するか、またはメチレンジオキシ基で置換したフェニルアラニン； $\beta$ -2-および3-チエニルアラニン、 $\beta$ -2-および3-フラニルアラニン、 $\beta$ -2-、3-および4-ピリジルアラニン、 $\beta$ -(ベンゾチエニル-2-および3-イル)アラニン、 $\beta$ -(1-および2-ナフチル)アラニン、セリンまたはトレオニンまたはチロシンのO-アルキル化誘導体、S-アルキル化システイン、S-アルキル化ホモシステイン、チロシンのO-硫酸塩、O-リン酸塩およびO-カルボン酸エステル、3-スルホ-チロシン、3-カルボキシ-チロシン、3-ホスホ-チロシン、チロシンの4-メタンスルホン酸エステル、チロシンの4-メタンリン酸エステル、3,5-ジヨードチロシン、3-ニトロチロシン、 $\epsilon$ -アルキルリシン、およびデルターアルキルオルニチンが包含される。これらの $\alpha$ -アミノ酸のいずれかは、その $\alpha$ 位にてメチル基で、その $\alpha$ -アミノ側鎖上のいずれかの芳香族残基にてハロゲンで、またはその側鎖残基のO原子、N原子またはS原子にて適切な保護基で置換され得る。適切な保護基は、「Protective Groups In Organic Synthesis」(T.W. GreeneおよびP.G.M. Wuts, J. Wiley & Sons, NY, NY(1991年))に開示されている。

「 $\alpha$ -アミノ酸側鎖残基」との用語は、アルファアミノ酸の $\alpha$ -炭素に結合した化学部分を意味する。

「 $-CO_2H$ に対する生体等配性(bioisosteric)置換」との用語は、生体活性分子内のカルボン酸基に対して置換できる基を意味する。このような基の例は、Christopher A. Lipinski、「Bioisosteres in Drug Design」(Annual Reports In

Medical Chemistry、21、286～288頁(1986年))、およびC.W. Thornber、「Isostericism and Molecular Modification in Drug Design」(Chemical Society Reviews、563～580ページ(1979年))に開示されている。

用語「結合」とは、インヒビターまたはその部分からICE分子またはその部分の間の近接状態の参考として用いられる。ここで並列は、静電相互作用またはファンデルワース相互作用によりエネルギー的に安定であり得る。

「水素結合」との用語は、陽子、Hを有する適切な供与原子X、および適切な受容原子Yが、2.5 Åと3.5 Åとの間で離れているときはいつでも生ずる好ましい相互作用を意味し、そしてこの場合、X-H - - - Yの角度は、90度より大きい。適切な供与原子および受容原子は、薬化学において、十分に理解されている(G. C. PimentelおよびA.L. McClellan、The Hydrogen Bond、Freeman、San Francisco、1960年；R. TaylorおよびO. Kennard、「Hydrogen Bond Geometry in Organic Crystals」、Accounts of Chemical Research、17、320～326ページ(1984年))。

「塩架橋」との用語は、正荷電部分(P)と負荷電部分(N)の間でP塊の中心とN塊の中心との間の距離が2オングストロームと6オングストロームとの間である場合に生ずる非共有結合的な誘引性相互作用を意味する。塊の中心を計算する際に、形式的な電荷を含み得る原子およびそれらのすぐ隣の原子を含める。例えば、塩架橋は、アルギニン残基の正に荷電したグアニジニウム側鎖と、グルタミン酸塩残基の負に荷電したカルボン酸塩側鎖との間で形成され得る。塩架橋は、薬化学において充分理解されている(L. Stryer、Biochemistry、Freeman、San Francisco(1975年)；K.A. Dill、「Dominant Forces in Protein Folding」、Biochemistry、29、31号、7133～7155ページ(1990年))。

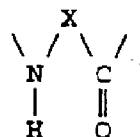
「塊の中心」との用語は、三次元空間において、物体を構成する塊の重量平均位置に相当する地点を意味する。

「バックボーン鎖」および「バックボーン」との用語は、繰り返し単位-CO-CH-NH-を含むポリペプチド部分を意味する。

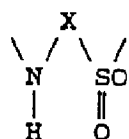
「骨格」との用語は、本発明に従ってICEインヒビターの基礎を形成する構造構築ブロック(structural building block)を意味する。この骨格には、種々の

部分および官能基を付加することが意図されている。本発明の骨格は、それゆえ、

開いた原子価を有するように描写される。本発明に従ったICEインヒビターの種々の骨格には、以下の部分が挙げられる：



または



これらの骨格では、NHおよびCOまたはSO<sub>2</sub>部分は、第一および第二の水素結合部分を表し、該部分は、それぞれ、ICEの骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子は、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-からなる群から選択される。

「置換」との用語は、ある化合物中の水素原子を置換基で置き換えることを意味する。本発明では、ICEのArg-341のカルボニル酸素またはICEのSer-339のカルボニル酸素と水素結合を形成できる水素結合部分の一部を形成するそれらの水素原子は、置換から排除される。これらの排除された水素原子には、Z基または-CO-基に対してα位に-NH-基を含むものが挙げられ、これには、X基または以下の図の(a)から(t)まで、(v)から(y)まで、および(I)から(VIID)までにあるいくつかの他の名称としてよりもむしろ、-NH-として描写される。

「直鎖」との用語は、環の一部を形成する共有結合要素の連続的な非分枝糸状体を意味する。この直鎖、およびそれが一部をなす環は、置換されていてもよいが、これらの置換基は、この直鎖の一部ではない。

「K<sub>i</sub>」との用語は、ある化合物が、標的酵素(例えば、ICE)の活性を阻害する有効性の数値を意味する。K<sub>i</sub>の値が低いことは、高い有効性を反映している。このK<sub>i</sub>値は、実験的に決定した速度データを標準酵素速度式に適合させることによ

り、誘導される(I. H. Segel、Enzyme Kinetics、Wiley-Interscience(1975年)を参照せよ)。

「最小化する」との用語は、分子または分子錯体の原子幾何学形状のさらに僅かな摂動が、分子機械力場により測定したような系の全エネルギーの増加を生ずるように、この原子幾何学形状を体系的に変えることを意味する。最小化および分子機械力場は、計数化学において、充分理解されている(U. Burkert およびN. L. Allinger、Molecular Mechanics、ACS Monograph 177、American Chemical Society、Washington, D.C.、1982年、59～78ページ)。

「歪みエネルギー」との用語は、本願では、ある化合物の自由立体配座エネルギーと、ICEに結合した場合その化合物の束縛立体配座エネルギーとの間の相違を意味するように用いられる。この歪みエネルギーは、以下の段階(step)により決定され得る。この分子がICEと結合するのに必要な立体配座を有する場合、その分子のエネルギーを求める。次いで、このエネルギーを最小化し、かつ再計算する—これは、自由立体配座エネルギーである。潜在的にインヒビターをICEに結合させる歪みエネルギーは、この自由立体配座エネルギーと束縛立体配座エネルギーとの間の相違である。好ましい実施態様では、本発明のインヒビターの歪みエネルギーは、約10 kcal/mol未満である。

本願で使用する「患者」との用語は、任意の哺乳動物、特にヒトを意味する。

「薬学的有効量」との用語は、患者におけるIL-1媒介疾患を治療するか、または改善する際に有効な量を意味する。「予防的有効量」とは、患者におけるIL-1媒介疾患を予防するか実質的に緩和するのに有効な量を意味する。

「薬学的に適切なキャリアまたはアジュバント」との用語は、本発明の化合物と共に患者に投与され得る非毒性のキャリアまたはアジュバントであって、この化合物の薬理学的な活性を損なわないものを意味する。

「薬学的に受容可能な誘導体」の用語は、本発明の化合物または他のいずれかの化合物の薬学的に受容可能な塩、エステル、またはこのようなエステルの塩であって、レシピエントに投与した際、本発明の化合物またはそれらの抗ICE活性を示す、代謝物または残留物を直接的または間接的に提供できるものを意味する

。

本発明の化合物の薬学的に受容可能な塩には、例えば、薬学的に受容可能な無機酸および有機酸、ならびに塩基から誘導したものが挙げられる。適切な酸の例としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸、硝酸、過塩素酸、フマル酸、マレイン酸、

リン酸、グリコール酸、乳酸、サリチル酸、コハク酸、トルエン-p-スルホン酸、酒石酸、酢酸、クエン酸、メタンスルホン酸、ギ酸、安息香酸、マロン酸、ナフタレン-2-スルホン酸およびベンゼンスルホン酸が包含される。他の酸(例えば、シュウ酸)は、それ自体薬学的に受容可能ではないものの、本発明の化合物およびそれらの薬学的に受容可能な酸の付加塩を得る際に、中間体として有用な塩の調製に使用できる。適当な塩基から誘導した塩としては、アルカリ金属(例えば、ナトリウム)、アルカリ土類金属(例えば、マグネシウム)、アンモニウム塩およびN-(C<sub>1-4</sub>アルキル)<sub>4</sub>塩が挙げられる。

本発明はまた、本明細書中、開示された化合物のいずれかの塩基性窒素含有基の「四級化」を想定している。この塩基性窒素は、当業者に公知のいずれかの試薬で四級化でき、これらの試薬には、例えば、ハロゲン化低級アルキル(例えば、塩化、臭化およびヨウ化メチル、塩化、臭化およびヨウ化エチル、塩化、臭化およびヨウ化プロピルおよび塩化、臭化およびヨウ化ブチル)；硫酸ジアルキル(硫酸ジメチル、硫酸ジエチル、硫酸ジブチルおよび硫酸ジアミルを含む)；長鎖ハライド(例えば、塩化、臭化およびヨウ化デシル、塩化、臭化およびヨウ化ラウリル、塩化、臭化およびヨウ化ミリスチルおよび塩化、臭化およびヨウ化ステアリル)；およびハロゲン化アラルキル(臭化ベンジルおよび臭化フェネチル)が挙げられる。水溶性または油溶性、あるいは分散性の生成物は、このような四級化により得られ得る。

本発明のICEインヒビターは、1個またはそれ以上の「非対称な」炭素原子を含有し得、それゆえ、ラセミ化合物およびラセミ混合物、単独エナンチオマー、ジアステレオマー混合物および個々のジアステレオマーとして、生じ得る。これらの化合物のこのような異性体形態の全ては、明らかに、本発明に含まれる。各ステレオジェニック(stereogenic)炭素は、RまたはSの立体配座であり得る。本



願で例示している特異的な化合物および骨格は、特定の立体化学的な立体配座で表わされるものの、いずれかの限定のキラル中心にて反対の立体化学構造であるか、またはそれらの混合物かのいずれかを有する化合物および骨格もまた、想定される。

本発明のICEインヒビターは、環構造を含有し得、この環構造は、必要に応じて、炭素原子、窒素原子または他の原子にて、種々の置換基で置換されている。このような環構造は、単一または複数で置換されていてもよい。好ましくは、この環構造は、0個と3個の間の置換基を含有する。複数置換される場合、各置換基は、置換基の組み合わせにより安定な化合物が形成される限り、他のいずれの置換基とは別々に選択される。

本発明で想定する置換基および変数の組み合わせは、単に、安定な化合物を形成するものである。ここで使用する「安定な」との用語は、当該技術分野で公知の方法により、製造でき、かつ哺乳動物に投与し得るに十分な安定性を有する化合物を意味する。代表的には、このような化合物は、湿気または他の化学的な反応条件のない場合、40℃またはそれ未満の温度で少なくとも一週間安定である。

#### 発明の詳細な説明

本明細書中に記載される本発明は、より充分に理解され得る様に、以下に詳細な説明を記載する。

本発明者らは、以下の新規な特徴の組み合わせを有する化合物が、驚くべきことに、有効なICEインヒビターであることを発見した：

a) 第一および第二の水素結合部分、ここで、該部分のそれぞれは、ICEの異なる骨格原子と水素結合を形成し得、該骨格原子は、Arg-341のカルボニル酸素、Arg-341のアミド-NH-基、Ser-339のカルボニル酸素およびSer-339のアミド-NH-基からなる群から選択される；

b) 第一および第二の適度に疎水性の部分、ここで、該部分は、このインヒビターがICEに結合する場合、その別々の結合ポケットと会合し得、該結合ポケットは、P2結合ポケット、P3結合ポケット、P4結合ポケットおよびP'結合ポケットからなる群から選択される；ならびに

c) 1個またはそれ以上の電気陰性原子を含有する電気陰性部分、ここで、該原子は、この部分の同一の原子または隣接する原子と結合しており、そして該部分は、ICEのP1結合ポケット内の残基と、1個またはそれ以上の水素結合または塩架橋を形成し得る。

好ましくは、ICEのP2結合ポケットと会合している適度に疎水性の部分は、以

下のような様式で、会合する：

a) このP2結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離は、約7.1 Åと約12.5 Åとの間である；

b) このP2結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離は、約6.0 Åと約12 Åとの間である；そして

c) このP2結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離は、約3.7 Åと約9.5 Åとの間である。

好ましくは、ICEのP3結合ポケットと会合している適度に疎水性の部分は、以下のような様式で、会合する：

a) このP3結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離は、約3.9 Åと約9.5 Åとの間である；

b) このP3結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離は、約5.4 Åと約11 Åとの間である；そして

c) このP3結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離は、約7.0 Åと約13 Åとの間である。

好ましくは、ICEのP4結合ポケットと会合している適度に疎水性の部分は、以下のような様式で、会合する：

a) このP4結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離は、約4.5 Åと約7.5 Åとの間である；

b) このP4結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離は、約5.5 Åと約8.5 Åとの間である；そして

c) このP4結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離は、約8 Åと約11 Åとの間である。

好ましくは、ICEのP'結合ポケットと会合している適度に疎水性の部分は、以下のような様式で、会合する：

a) このP'結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のカルボニル酸素までの距離は、約11Åと約16Åとの間である；

b) このP'結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのArg-341のアミド窒素までの距離は、約10Åと約15Åとの間である；そして

c) このP'結合ポケット内の適度に疎水性の部分の塊の中心から、ICEのSer-339のカルボニル酸素までの距離は、約8Åと約12Åとの間である。

さらに好ましくは、本発明の化合物は、上記会合可能な条件の全てを満たす。

当業者は、本発明のインヒビターを設計する多くの手段が存在することを理解するだろう。これらの同じ手段は、ICEインヒビターとして選別にかかる候補化合物を選択するのに使用できる。この設計または選択は、結合ポケットを満たす種々の部分の選択と共に始めてもよい。

個々の結合ポケットを満たす部分を選択するには、多くの方法が存在する。これらには、この活性部位の物理的モデルまたはコンピューターモデルの視覚検査、および選択した部分を種々の結合ポケットに手動でドッキングすることが挙げられる。当該技術分野で周知で利用可能なモデル化ソフトウェアが使用され得る。これらには、QUANTA[Molecular Simulations, Inc., Burlington, MA, 1992年]、SYBYL [Molecular Modeling Software, Tripos Associates, Inc., St. Louis, MO, 1992年]、AMBER [S. J. Weiner, P. A. Kollman, D. A. Case, U. C. Singh, C. Ghio, G. Alagona, およびP. Weiner, J. Am. Chem. Soc., 106巻、765～784ページ(1984年)]、またはCHARMM [B. R. Brooks, R. E. Bruccoleri, B. D. Olafson, D. J. States, S. Swaminathan, およびM. Karplus, J. Comp. Chem., 4巻、187～217ページ(1983年)]が挙げられる。このモデル工程は、CHARMMおよびAMBERのような標準分子力学力場(Standard molecular mechanics forcefield)を用いるエネルギー最小化によって行われる。さらに、本発明の結合部位を選択プロセスの補助をするための多くの特殊なコンピュータプログラムがある。これらは、以下を包含する：

1. GRID (Goodford, P.J. A Computational Procedure for Determining Energetically Favorable Binding Sites on Biologically Important Macromolecules. J. Med. Chem., 28, 849-857頁(1985)). GRID は、Oxford University, Oxford, UK から入手可能である。
2. MCSS. (Miranker, A.; Karplus, M. Functionality Maps of Binding Sites: A Multiple Copy Simultaneous Search Method. Proteins: Structure, Function and Genetics, 11, 29-34頁(1991)). MCSS は、Molecular Simulations, Burlington, MA から入手可能である。
3. AUTODOCK (Goodsell, D.S.; Olsen, A.J. Automated Docking of Substrates to Proteins by Simulated Annealing. PROTEINS: Structure, Function and Genetics, 8, 195-202頁(1990)). AUTODOCK は、Scripps Research Institute, La Jolla, CA から入手可能である。
4. DOCK (Kuntz, I.D.; Blaney, J.M.; Oatley, S.J.; Langridge, R.; Ferrin, T.E. A Geometric Approach to Macromolecule-Ligand Interactions. J. Mol. Biol., 161, 269-288頁(1982)). DOCK は、California 大学、San Francisco, CA から入手可能である。

一旦、適切な結合部位が選択されると、これらは、単一のインヒビターに組み立てられ得る。この組立ては、種々の部分を中心骨格に連結する工程により達成され得る。この組立工程は、例えば、外観検査工程、次いでマニュアルによるモデル構築工程、次いでQuantaまたはSybylのようなソフトウェアを用いる工程によりなされ得る。他の多くのプログラムもまた、種々の部分を連結する方法を選択する助けとして使用され得る。これらは、以下を包含する：

1. CAVEAT (Bartlett, P.A.; Shea, G.T.; Telfer, S.J.; Waterman, S. CAVEAT: A Program to Facilitate the Structure-Derived Design of Biologically Active Molecules. In "Molecular Recognition in Chemical and Biological Problems," Special Pub., Royal Chem. Soc., 78, 182-196頁(1989)). CAVEAT は、California 大学, Berkeley, CA から入手可能である。
2. 3D Database systems such as MACCS-3D (MDL Information Systems, San Leandro, CA). この領域は、近年、Martinにより以下で概説された：  
(Martin, Y.C. 3D Database Searching in Drug Design. J. Med. Chem., 35, 2145-2154頁(1992))。
3. HOOK (Molecular Simulation, Burlington, MA から入手可能である)。

上記のコンピューターによるインヒビター化合物のモデル化に加えて、本発明のインヒビターは、開いた活性部位を用いるか、または必要に応じて、公知のインヒビターの一部を含めるかいずれかにより、「新たに」構築され得る。このような方法は、当該技術分野で周知である。これらには、例えば、以下が包含される：

1. LUDI (Bohm, H.J. The Computer Program LUDI: A New Method for the De Novo Design of Enzyme Inhibitors. J. Comp. Aid. Molec. Design., 6, 61-78頁(1992)). LUDI は、Biosym Technologies, San Diego, CA から入手可能である。
2. LEGEND (Nishibata, Y., Itai, A., Tetrahedron, 47, 8985 (1991)). LEGEND は、Molecular Simulations, Burlington, MA から入手可能である。
3. LeapFrog (Tripos associates, St. Louis, MO から入手可能である)。

薬剤をモデル化するのに通常用いる多くの方法が使用され得る(総説として、Cohen, N.C., ; Blaney, J.M. ; Humblet, C. ; Gund, P. ; Barry, D.C., 「Molecular Modeling Software and Methods for Medicinal Chemistry」、J. Med. Chem., 33, 883-894頁(1990)を参照のこと)。同様に、特定の薬剤の設計プロジェクト

に適用できる化学技術文献の多くの例がある。総説として、Navia, M.A. and

Murcko, M.A., 「The Use of Structural Information in Drug Design」、Current Opinions in Structural Biology、2、202-210頁(1992)を参照のこと。これらの特定の応用のいくつかの例には、以下が挙げられる：Baldwin, J.J. ら、「Thienothiopyran-2-sulfonamides: Novel Topically Active Carbonic Anhydrase Inhibitors for the Treatment of Glaucoma」、J. Med. Chem.、32、2510～2513ページ(1989年)；Appelt K. ら、「Design of Enzyme Inhibitors Using Iterative Protein Crystallographic Analysis」、J. Med. Chem.、34、1925～1934ページ(1991年)；およびEalick, S.E. ら、「Application of Crystallographic and Modeling Methods in the Design of Purine Nucleotide Phosphorylase Inhibitors」Proc. Nat. Acad. Sci., USA、88、11540～11544頁(1991年)。

本発明の段階の新規な組み合わせを用いて、当業者は、特定の化合物の酵素阻害活性を決定するのに費やされる時間および費用の嵩む実験を、有利に回避し得る。この方法はまた、ICEインヒビター、およびIL-1媒介疾患に対する治療剤および予防剤の合理的な設計を促進するのに有用である。従って、本発明は、このようなインヒビターに関する。

上記各評価だけでなく、ICE阻害活性の候補化合物を選別する際に必要な評価を行うには、種々の従来方法が使用され得る。一般に、これらの方法には、限定の部分の位置および結合接近、結合したインヒビターが占有する空間、限定の化合物の結合の変形エネルギーおよび静電的な相互作用エネルギーを決定することが包含される。上記評価に有用な従来技術の例には、以下が包含される：量子力学、分子力学、分子動力学、モンテカルロサンプリング、系統的検索および距離幾何学(G.R. Marshall, Ann. Ref. Pharmacol. Toxicol.、27、193ページ(1987年))。これらの方法を行う際に使用する特定のコンピューターソフトウェアが開発されている。このような使用のために設計されたプログラムの例としては、以下が挙げられる：Gaussian 92、revision E.2(M.J.Frisch, Gaussian, Inc., Pittsburgh, PA ©1993)；AMBER、バージョン4.0(P.A. Kollman、サンフランシスコのカリフォルニア大学、©1993)；QUANTA/CHARMM [Molecular Simulations, Inc., Burlington, MA ©1992]；およびInsight II/Discover (Biosystem Technol

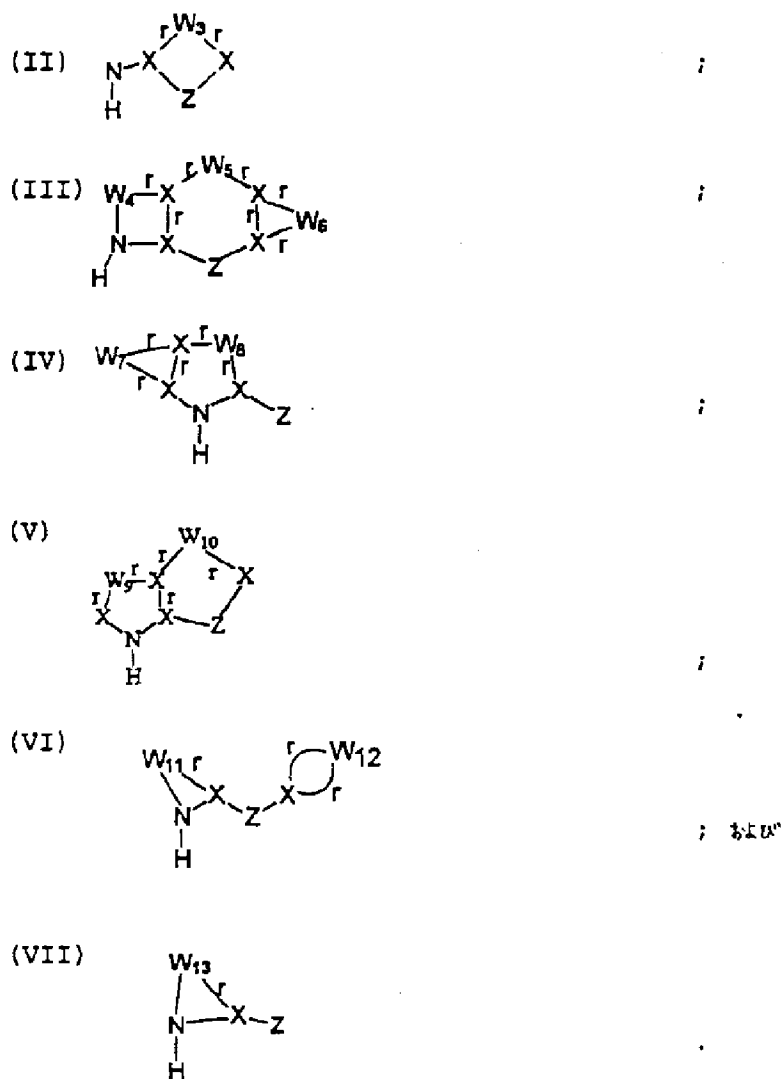
ogies Inc., San Diego, CA ©1992)。これらのプログラムは、例えば、Silicon Graphics Indigo 2 workstationまたはIBM RISC/6000 workstation model 550を用いて利用され得る。他のハードウェアシステムおよびソフトウェアパッケージは公知であり、そして当業者に明かなアプリケーションである。

異なる種類のICEインヒビターは、本発明に従って、このICE活性部位の種々の結合ポケットと類似の様式で、相互作用され得る。これらの重要な群の空間的配置は、しばしば、ファーマコフォアと呼ばれる。このファーマコフォアの概念は、文献に十分に記載されている(D. Mayer、C.B. Naylor、I. Motoc、およびG.R. Marshall、J. Comp. Aided Molec. Design、1巻、3～16ページ(1987年) ; A. HopfingerおよびB.J. Burke、in Concepts and Applications of Molecular Similarity、M.A. JohnsonおよびG.M. Maggiora著、Wiley(1990年))

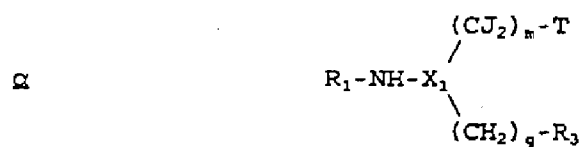
本発明の異なる種類のICEインヒビターはまた、異なる骨格または核構造を使用し得るが、これらの核の全ては、結合に必要な特異的な相互作用で得られるように、この必要部分をその活性部位に配置させることが可能である。これらの化合物は、このファーマコフォアと適合する能力、すなわち、ICEの活性部位の形状および性質と比較した構造上の同一性によって、定義される。

本発明の1つの実施態様のICEインヒビターは、第一および第二の水素結合部分、第一および第二の中程度に疎水性の部分、および電気陰性部分を含有し、そしてこの電気陰性部分は、以下の骨格の1個を含有するか、または共有結合している：





本発明の別の実施態様(A)のICE阻害剤は、以下の式 $\alpha$ のものである：



ここで：

$X_1$  は、CHまたはNであり；

$g$  は、0または1であり；

各 $J$ は、独立して、 $-H$ 、 $-OH$ および $-F$ からなる群から選択される、但し、第一および第二の $J$ がCと結合し、かつ該第一の $J$ が $-OH$ のとき、該第二の $J$ は $-H$ で

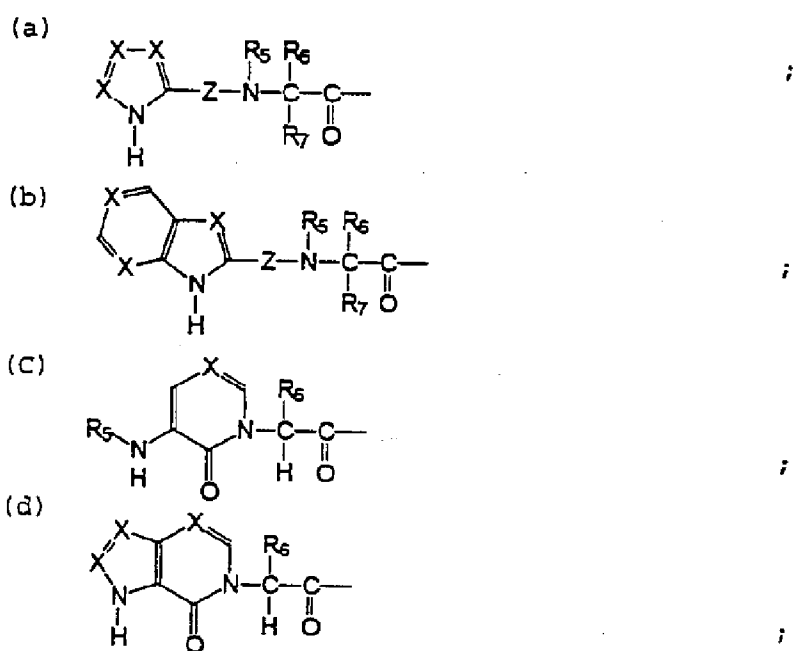


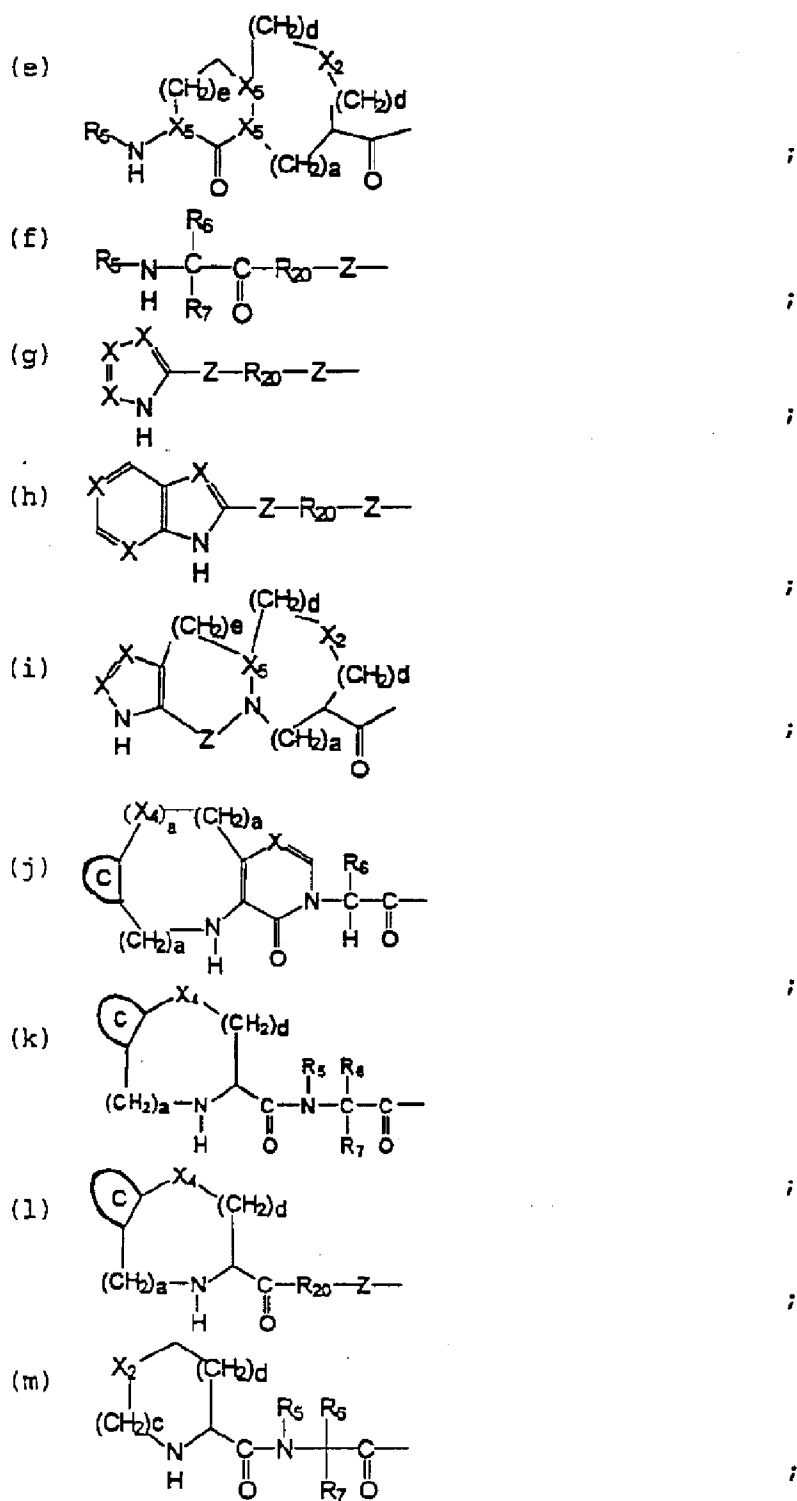
あり；

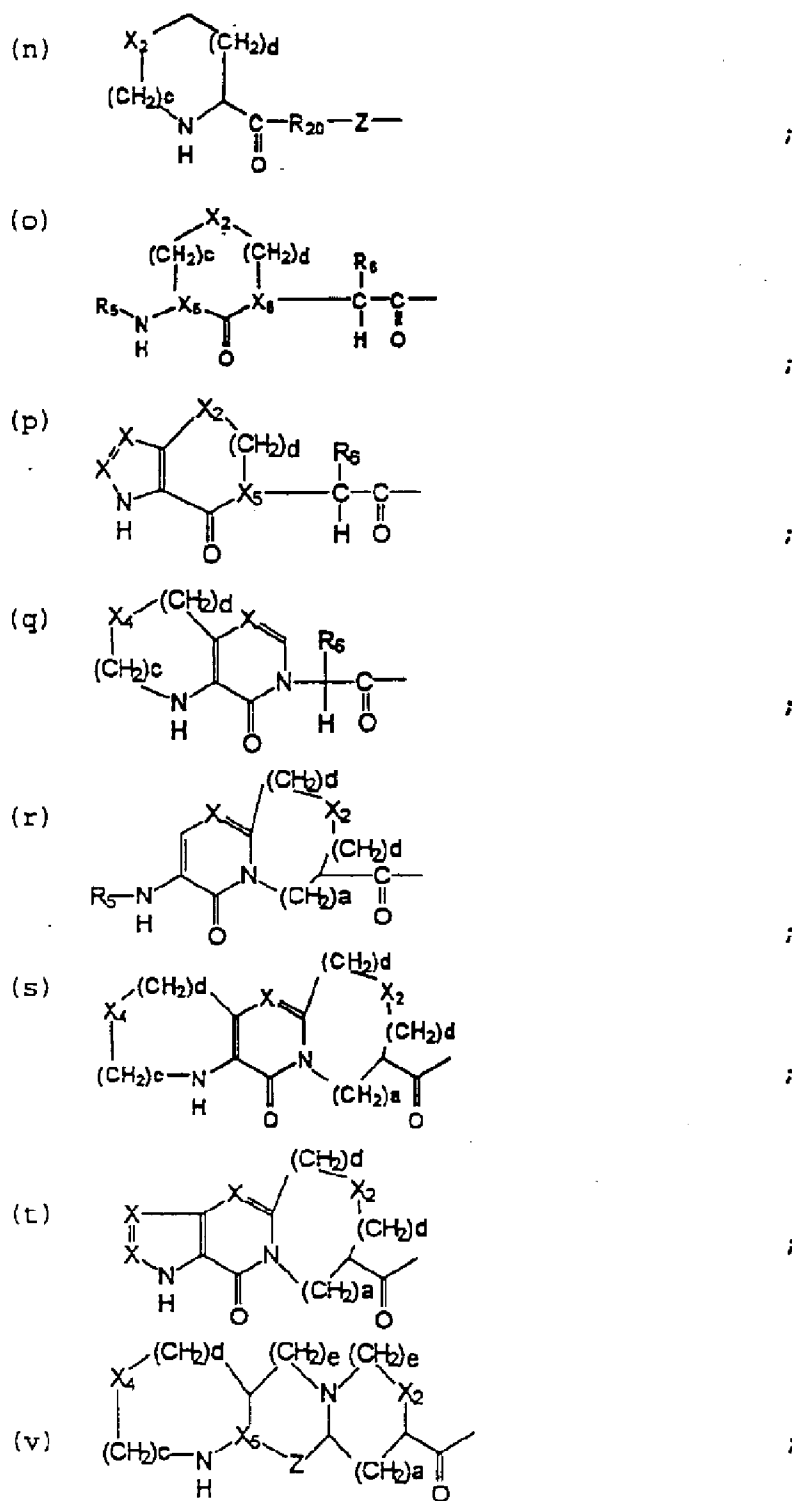
mは、0、1または2であり；

Tは、 $-\text{Ar}_3$ 、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{CF}_3$ 、 $-\text{CO}-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、または $-\text{CO}_2\text{H}$ に対するいずれかの生体等配性置換であり；

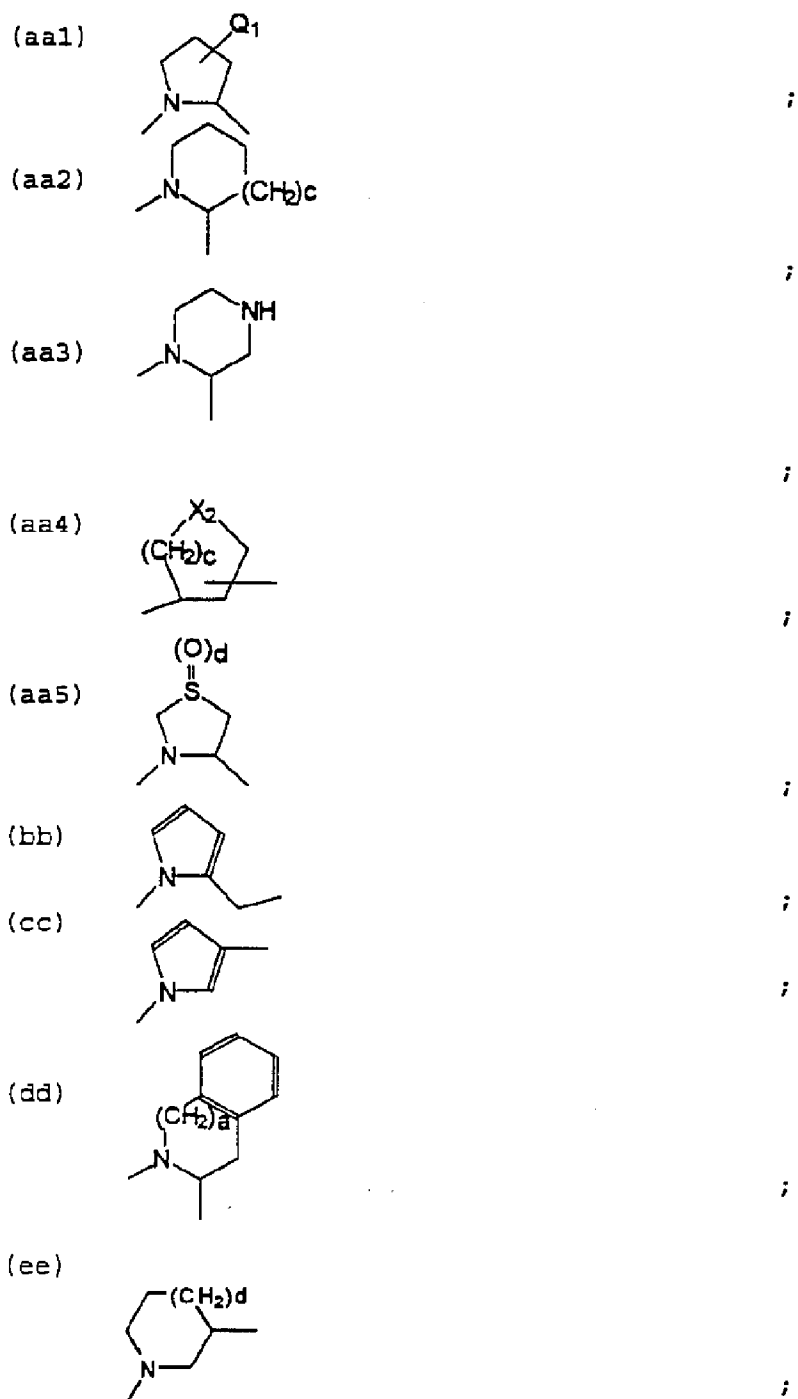
$\text{R}_1$ は、次式からなる群から選択され、ここで、任意の環は、必要に応じて、任意の炭素にて $\text{Q}_1$ により、任意の窒素にて $\text{R}_5$ により、または任意の原子にて $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ またはハロゲンによって、単一または複数で置換され得、かつ任意の飽和環は、必要に応じて、1個または2個の結合において、不飽和であり得；

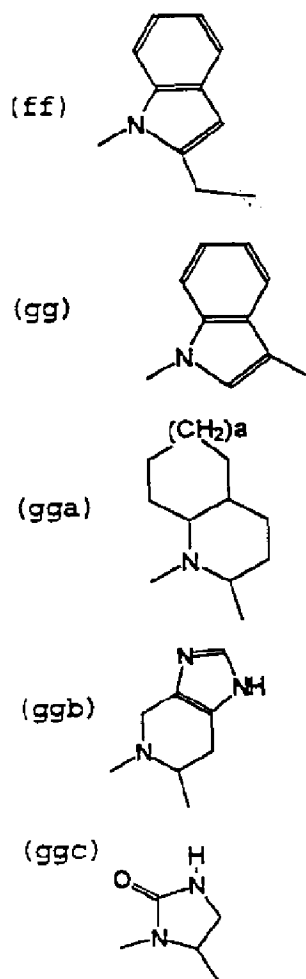






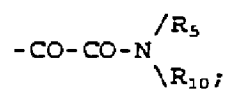
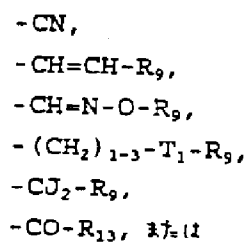
R<sub>20</sub> は、以下からなる群から選択される：



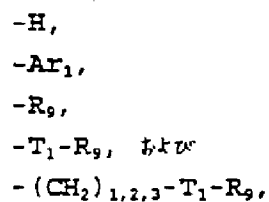


ここで、各環Cは、独立して、ベンゾ、ピリド、チエノ、ピロロ、フラノ、チアゾロ、イソチアゾロ、オキサゾロ、イソキサゾロ、ピリミド、イミダゾロ、シクロペンチルおよびシクロヘキシルからなる群から選択され；

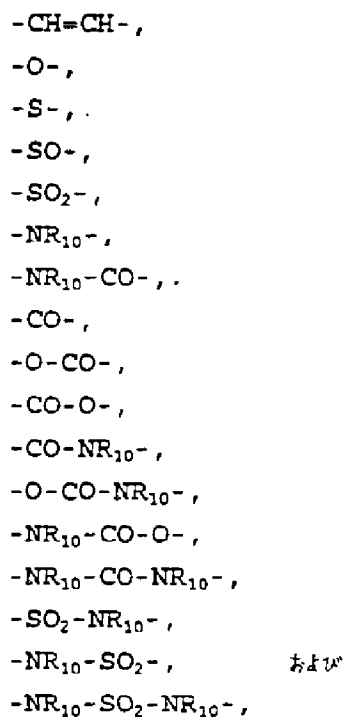
R<sub>3</sub> は、



各R<sub>4</sub> は独立して、以下からなる群から選択される：

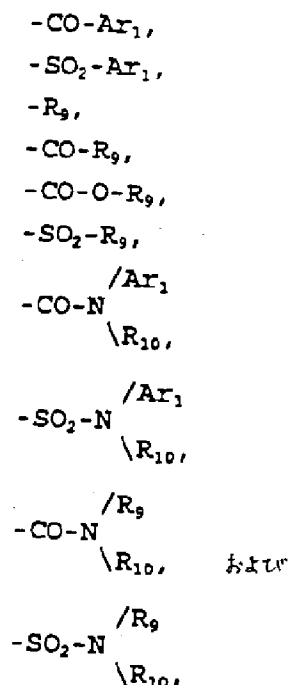


各T<sub>1</sub>は独立して、以下からなる群から選択される：



各R<sub>5</sub>は独立して、以下からなる群から選択される：





R<sub>6</sub>およびR<sub>7</sub>は、一緒になって、-O-、-S-または-NH-を含有する飽和で4員～8員環の炭素環式環または複素環を形成するか、または

R<sub>7</sub>は、-Hであり、そしてR<sub>6</sub>は、

-H

-Ar<sub>1</sub>、

-R<sub>9</sub>、または

-(CH<sub>2</sub>)<sub>1, 2, 3</sub>-T<sub>1</sub>-R<sub>9</sub>であり；

各R<sub>9</sub>は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、そして必要に応じて、1個または2個のAr<sub>1</sub>基で置換されており；

各R<sub>10</sub>は、独立して、-HまたはC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択され；

各R<sub>13</sub>は、独立して、-Ar<sub>2</sub>および-R<sub>4</sub>からなる群から選択され；

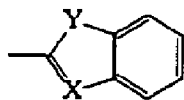
各Ar<sub>1</sub>は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するアリール基；3個と15個との間の炭素原子および1個と

3個の間の環を含有するシクロアルキル基；および5個と15個との間の環原子お

よび1個と3個との間の環を含有する複素環式基からなる群から選択され、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環は、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択される、少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環は、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環式基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、そして該環式基は、必要に応じて、 $=O$ 、 $-OH$ 、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキルまたは $-Q_1$ により、単一または複数で置換されており；

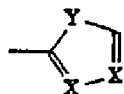
各 $Ar_2$ は、独立して、以下の基から選択され、ここで、いずれかの環は、必要に応じて、 $-Q_1$ により置換され得；

(hh)



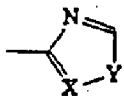
;

(ii)



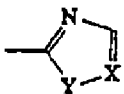
;

(jj)



; および

(kk)



;

$Ar_3$ は、フェニル環、5員のヘテロ芳香環、および6員のヘテロ芳香環からなる群(set)から選択される環式基であり、該ヘテロ芳香環は、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択した1個～3個のヘテロ原子基を含有し、該環式基は、必要に応じて、 $=O$ 、 $-OH$ 、ハロゲン、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキルまたは $-CO_2H$ により、単一または複数で置換されており；

各 $Q_1$ は、独立して、以下からなる群から選択され；

 $-Ar_1$  $-R_9$ 、 $-T_1 - R_9$ 、および



$-(CH_2)_{1, 2, 3}-T_1-R_9$  である ;

但し、 $-Ar_1$  が、1 個またはそれ以上のさらなる  $-Ar_1$  基を含有する  $Q_1$  基で置換されている場合、該さらなる  $-Ar_1$  基は、 $Q_1$  で置換されておらず ;

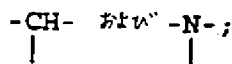
各  $X_1$  は、独立して、 $=N-$  および  $=CH-$  からなる群から選択され ;

各  $X_2$  は、独立して、 $-O-$ 、 $-CH_2-$ 、 $-NH-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$  および  $-SO_2$  からなる群から選択され ;

各  $X_3$  は、独立して、 $-CH_2-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$  および  $-SO_2-$  からなる群から選択され ;

各  $X_4$  は、独立して、 $-CH_2-$  および  $-NH-$  からなる群から選択され ;

各  $X_5$  は、独立して、



からなる群から選択され ;

$X_6$  は、CH または N である、但し、 $X_6$  が、この  $R_1$  基で示される (o) 内の N であり、かつ  $X_5$  が CH であり、そして  $X_2$  が  $CH_2$  である場合、この  $R_1$  基で示される (o) の環は、Q で置換されるかまたはベンゼン環に縮合されていなければならない ;

各  $Y$  は、独立して、 $-O-$  および  $-S-$  からなる群から選択され ;

各  $Z$  は、独立して、CO または  $SO_2$  であり ;

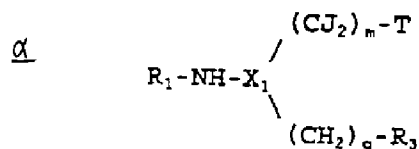
各  $a$  は、独立して、0 または 1 であり ;

各  $c$  は、独立して、1 または 2 であり ;

各  $d$  は、独立して、0、1 または 2 であり ; そして

各  $e$  は、独立して、0、1、2 または 3 である。

本発明の他の実施態様 (B) の ICE インヒビターには、式  $\alpha$  のものがある :



ここで、

$X_1$  は、 $-CH$  であり ;

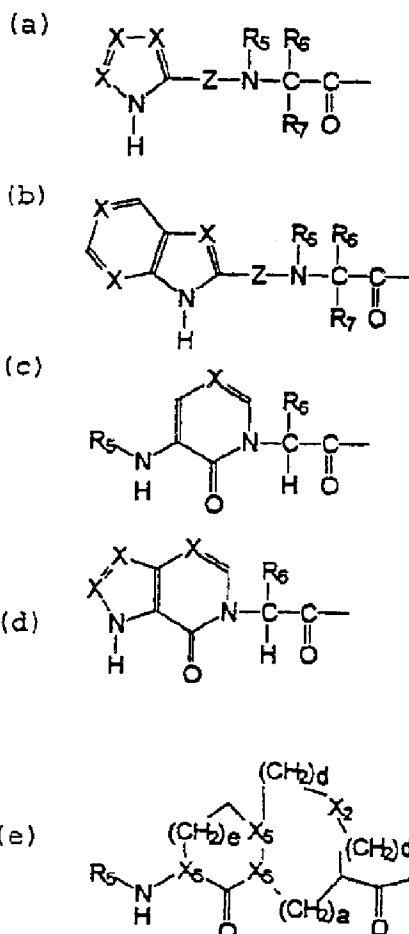
g は、0 または 1 であり；

各 J は、独立して、 $-H$ 、 $-OH$  および  $-F$  からなる群から選択され、但し、第一および第二の J が C と結合し、かつ該第一の J が  $-OH$  である場合、該第二の J は、 $-H$  であり；

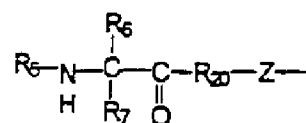
m は、0、1 または 2 であり；

T は、 $-OH$ 、 $-CO-CO_2H$ 、 $-CO_2H$ 、または  $-CO_2H$  に対するいずれかの生体等配性置換であり；

$R_1$  は、次式からなる群から選択され、ここで、任意の環は、任意の炭素にて  $Q_1$  により、任意の窒素にて  $R_5$  により、または任意の原子にて  $=O$ 、 $-OH$ 、 $-CO_2H$  またはハロゲンによって、単一または複数で必要に応じて置換され得、任意の飽和環は、必要に応じて、1 個または 2 個の結合において、不飽和であり得；ここで、 $R_1(e)$  および  $R_1(y)$  は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合されており；

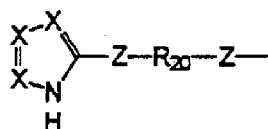


(f)



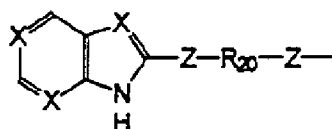
;

(g)



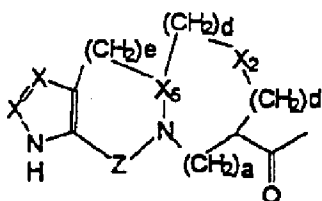
;

(h)



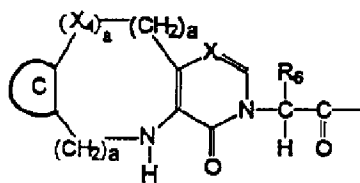
;

(i)



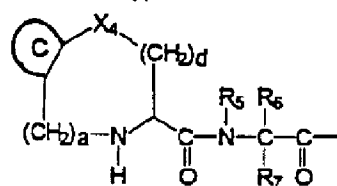
;

(j)



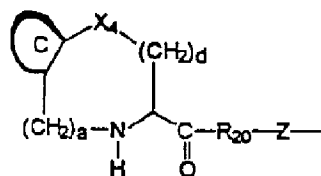
;

(k)



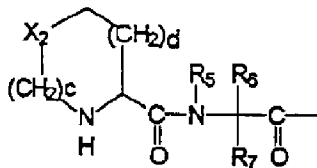
;

(l)

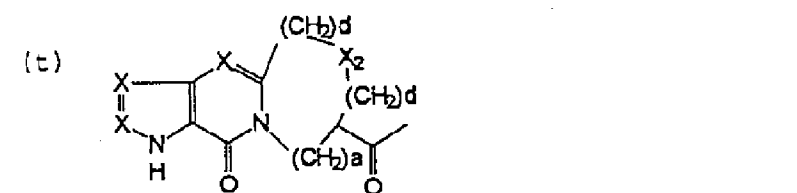
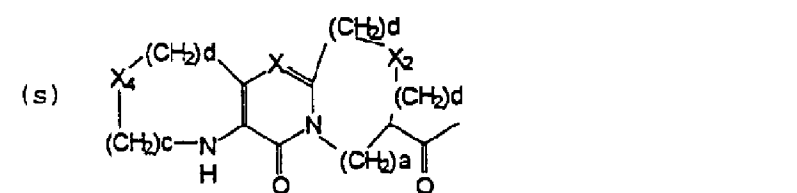
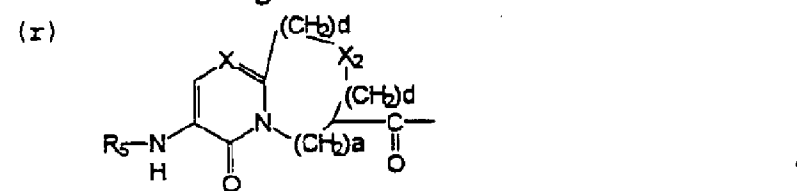
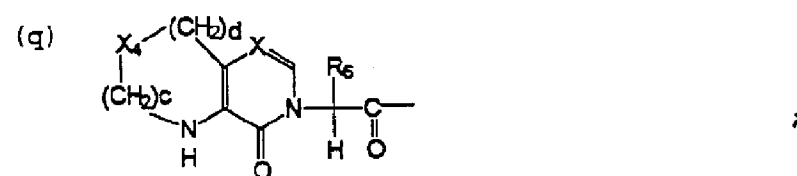
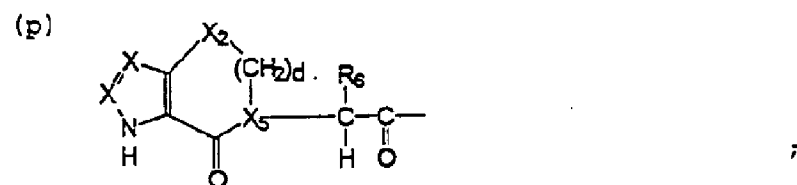
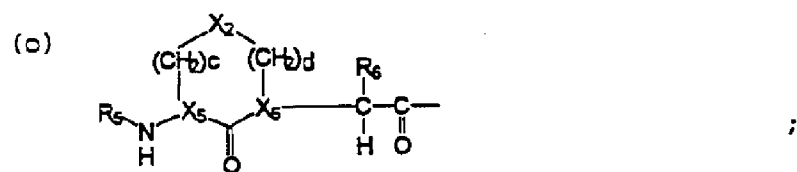
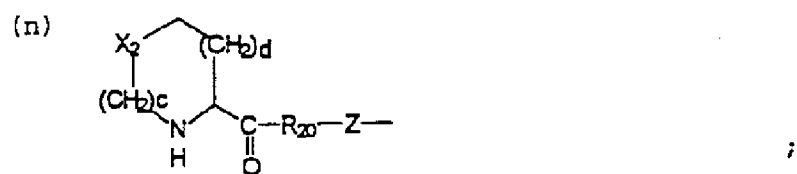


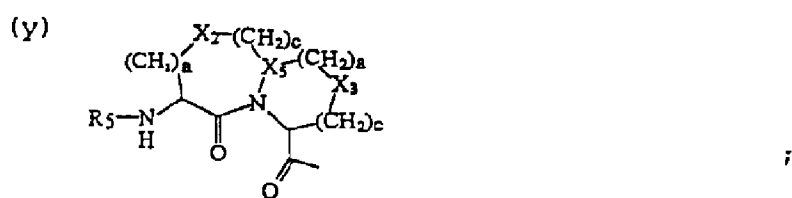
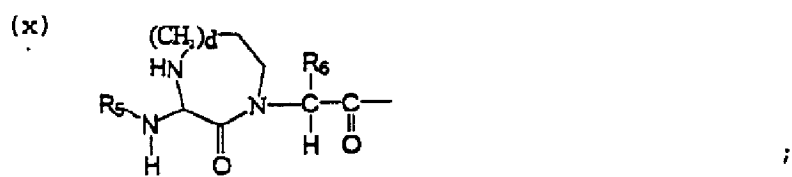
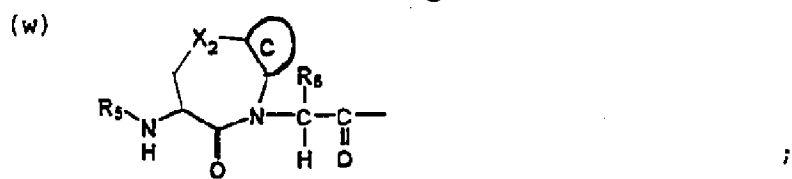
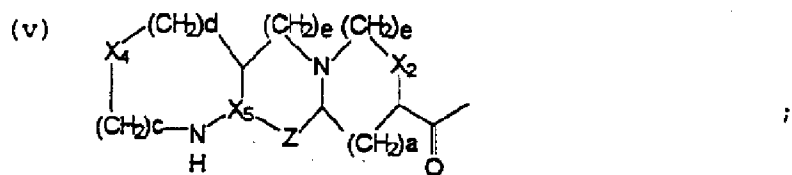
;

(m)



;

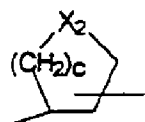




R<sub>20</sub> は以下からなる群から選択される：

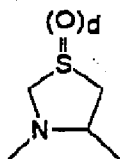


(aa4)



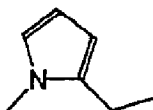
;

(aa5)



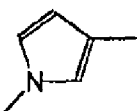
;

(bb)



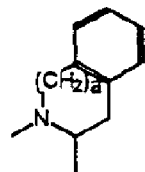
;

(cc)



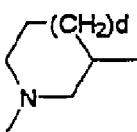
;

(dd)



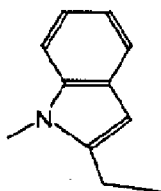
;

(ee)



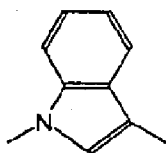
;

(ff)

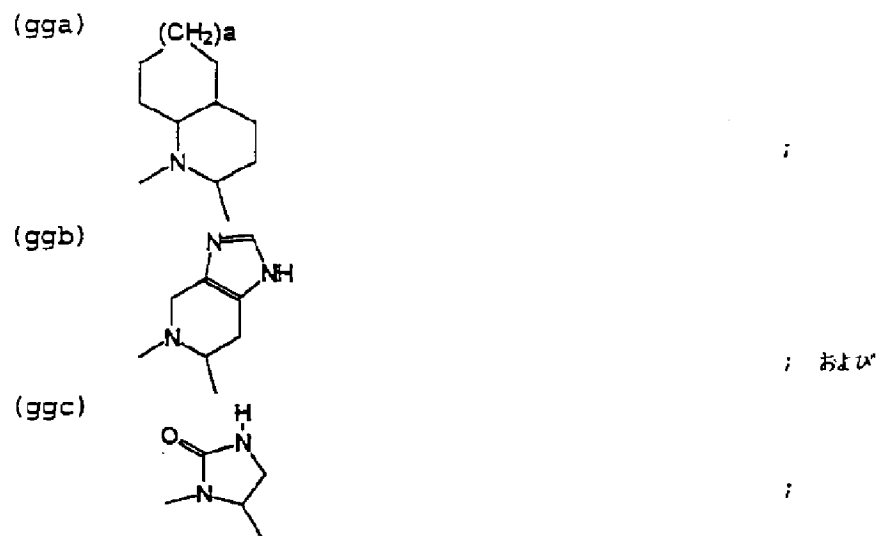


;

(gg)



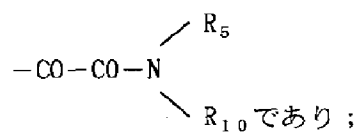
;



ここで、各環Cは、独立して、ベンゾ、ピリド、チエノ、ピロロ、フラノ、チアゾロ、イソチアゾロ、オキサゾロ、イソキサゾロ、ピリミド、イミダゾロ、シクロペンチルおよびシクロヘキシルからなる群から選択され；

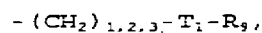
R<sub>3</sub> は、

- CN、
- CH=CH—R<sub>9</sub>、
- CH=N—O—R<sub>9</sub>、
- (CH<sub>2</sub>)<sub>1-3</sub>—T<sub>1</sub>—R<sub>9</sub>、
- CJ<sub>2</sub>—R<sub>9</sub>、
- CO—R<sub>13</sub>、または

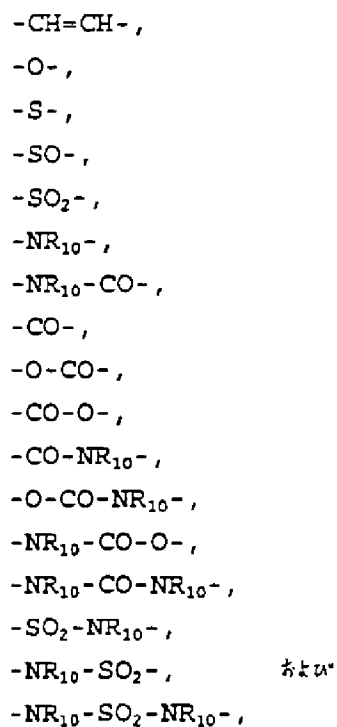


各R<sub>4</sub> は、独立して、以下からなる群から選択され：

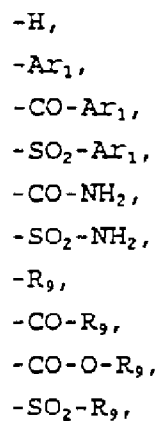
- H、
- Ar<sub>1</sub>、
- R<sub>9</sub>、
- T<sub>1</sub>—R<sub>9</sub>、および



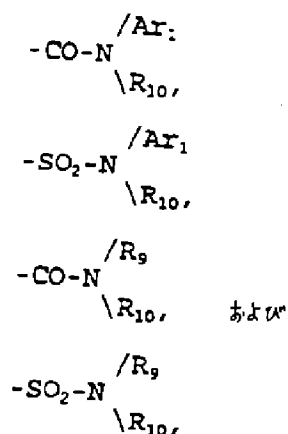
各T<sub>1</sub>は独立して以下からなる群から選択される：



各R<sub>5</sub>は独立して、以下からなる群から選択される：







R<sub>6</sub> および R<sub>7</sub> は、一緒になって、—O—、—S—または—NH—を含有する飽和4員～8員の炭素環式環または複素環を形成するか、あるいは

R<sub>7</sub> は、—Hであり、そしてR<sub>6</sub> は、以下：

—H、

—Ar<sub>1</sub>

—R<sub>9</sub>、

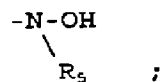
—(CH<sub>2</sub>)<sub>1, 2, 3</sub>—T<sub>1</sub>—R<sub>9</sub>、または

α-アミノ酸側鎖残基である；

各R<sub>9</sub> は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、—OH、—Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、そして必要に応じて、1個または2個のAr<sub>1</sub>基で置換されており；

各R<sub>10</sub> は、独立して、—HまたはC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択され；

各R<sub>13</sub> は、独立して、—Ar<sub>2</sub>、—R<sub>4</sub> および

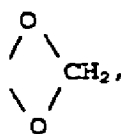


からなる群から選択され；

各Ar<sub>1</sub> は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3

個との間の環を含有するアリール基；3個と15個との間の炭素原子および1個と3個との間の環を含有するシクロアルキル基；ならびに5個と15個との間の環原

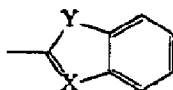
子、および1個と3個との間の環を含有する複素環式基からなる群から選択され、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環は、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択される、少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環は、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環は、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、該環式基は、必要に応じて、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $=O$ 、 $-OH$ 、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキル、



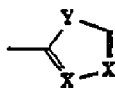
または $-Q_1$ により、単一または複数で置換されており；

各 $Ar_2$ は、独立して、以下の基から選択され、ここで、いずれかの環は、必要に応じて、 $-Q_1$ および $-Q_2$ により単一または複数で置換され得：

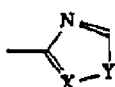
(hh)



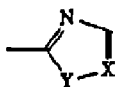
(ii)



(jj)



(kk)



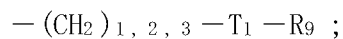
各 $Q_1$ は、独立して、以下からなる群から選択され；

$-Ar_1$

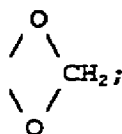
$-O-Ar_1$

$-R_9$ 、

$-T_1-R_9$ 、および



各 $\text{Q}_2$ は、独立して、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $-\text{CF}_3$ 、および



からなる群から選択され；

但し、 $-\text{Ar}_1$ が、1個またはそれ以上のさらなる $-\text{Ar}_1$ 基を含有する $\text{Q}_1$ 基で置換されている場合、該さらなる $-\text{Ar}_1$ 基は、 $\text{Q}_1$ で置換されておらず；

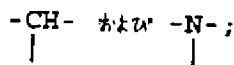
各 $\text{X}$ は、独立して、 $=\text{N}-$ および $=\text{CH}-$ からなる群から選択され；

各 $\text{X}_2$ は、独立して、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{NH}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}-$ および $-\text{SO}_2-$ からなる群から選択され；

各 $\text{X}_3$ は、独立して、 $-\text{CH}_2-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}-$ および $-\text{SO}_2-$ からなる群から選択され；

各 $\text{X}_4$ は、独立して、 $-\text{CH}_2-$ および $-\text{NH}-$ からなる群から選択され；

各 $\text{X}_5$ は、独立して、



からなる群から選択され；

$\text{X}_6$ は、 $\text{CH}$ または $\text{N}$ である、但し、 $\text{X}_6$ が、この $\text{R}_1$ 基で示される(o)内の $\text{N}$ であり、そして $\text{X}_5$ が $\text{CH}$ であり、そして $\text{X}_2$ が $\text{CH}_2$ である場合、この $\text{R}_1$ 基で示される(o)の環は、 $\text{Q}$ で置換されるかまたはベンゼン環に縮合されていなければならない；

各 $\text{Y}$ は、独立して、 $-\text{O}-$ および $-\text{S}-$ からなる群から選択され；

各 $\text{Z}$ は、独立して、 $\text{CO}$ または $\text{SO}_2$ であり；

各 $a$ は、独立して、0または1であり；

各 $c$ は、独立して、1または2であり；

各 $d$ は、独立して、0、1または2であり；

各 e は、独立して、0、1、2 または 3 であり；

但し、

R<sub>1</sub> が (f) であり、

R<sub>6</sub> が α-アミノ酸側鎖残基であり、そして

R<sub>7</sub> が -H の場合、

(aa1) および (aa2) は、Q<sub>1</sub> で置換されていなければならない；

また、但し、

R<sub>1</sub> が (o) であり、

g が 0 であり、

J が -H であり、

m が 1 であり、

R<sub>6</sub> が α-アミノ酸側鎖残基であり、

R<sub>7</sub> が -H であり、

X<sub>2</sub> が -CH<sub>2</sub> - であり、

X<sub>5</sub> が、



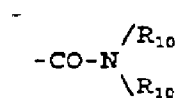
であり、

X<sub>6</sub> が、



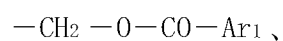
であり、そして

R<sub>3</sub> が、



または -CO-R<sub>13</sub> であって、ここで、

R<sub>13</sub> が、



$-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CO}-\text{Ar}_1$ 、

$-\text{CH}_2-\text{O}-\text{Ar}_1$ 、

$-\text{CH}_2-\text{S}-\text{Ar}_1$ 、または

$-\text{R}_4$  であって、ここで、 $-\text{R}_4$  が  $-\text{H}$  の場合、

$\text{R}_1$  (o) 基の環は、 $\text{Q}_1$  で置換されているか、またはベンゼン環に縮合されていなければならない；

但し、

$\text{R}_1$  が (w) であり、

$g$  が 0 であり、

$J$  が  $-\text{H}$  であり、

$m$  が 1 であり、

$T$  が  $-\text{CO}_2\text{H}$  または  $-\text{CO}-\text{NH}-\text{OH}$  であり、

$X_2$  が 0 であり、

$\text{R}_5$  がベンジルオキシカルボニルであり、そして

環  $C$  がベンゾのである場合、

$\text{R}_3$  は、 $-\text{CO}-\text{R}_{13}$  であり得ず、ここで：

$\text{R}_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-\text{Ar}_1$  であり、そして

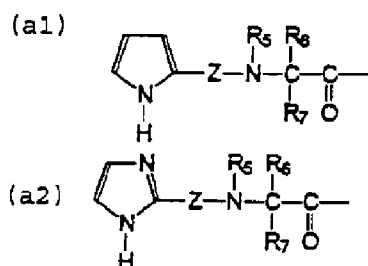
$\text{Ar}_1$  は、1-フェニル-3-クロロまたは3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであるか；

または、

$\text{R}_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CO}-\text{Ar}_1$  であり、そして

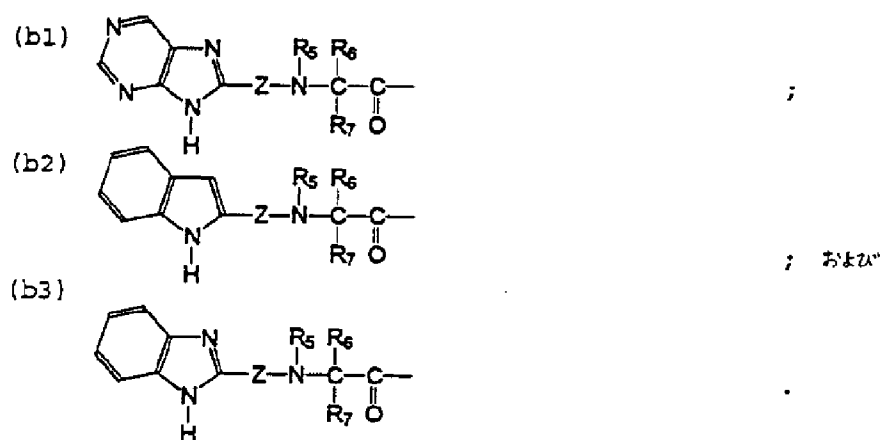
$\text{Ar}_1$  は、2,6-ジクロロフェニルである；

実施態様 A および B に対する好ましい形態の  $\text{R}_1$  基 (a) は、以下である：

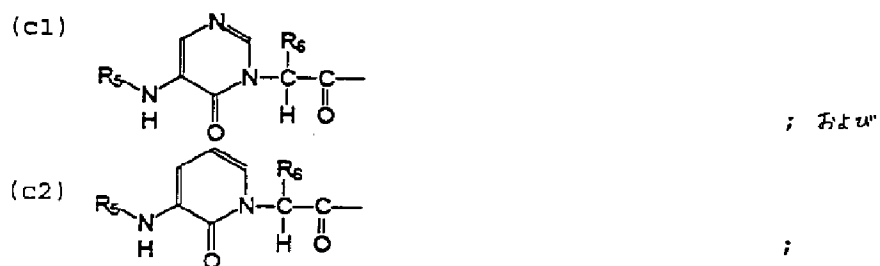


； および

好ましい形態のR<sub>1</sub>基(b)は以下である：



好ましい形態のR<sub>1</sub>基(c)は以下である：



但し、

R<sub>1</sub>が(c1)であり、

gが0であり、

Jが-Hであり、

mが1であり、

Tが-CO<sub>2</sub>Hであり、

XがNであり、

R<sub>5</sub>がベンジルオキシカルボニルであり、そして

R<sub>6</sub>が-Hの場合、

R<sub>3</sub>は、-CO-R<sub>13</sub>であり得ず、ここで

R<sub>13</sub>は、-CH<sub>2</sub>-O-Ar<sub>1</sub>であり、そして

Ar<sub>1</sub>は、クロロ置換された1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであるか、

または、

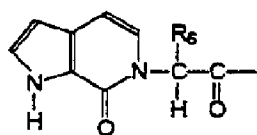
$R_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CO}-\text{Ar}_1$  であり、そして

$\text{Ar}_1$  は、2,6-ジクロロフェニルであり、

そして、この骨格環の2位は、パラフルオロフェニルで置換されている；

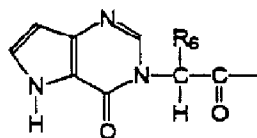
好ましい形態の $R_1$ 基(d)は、以下である：

(d1)



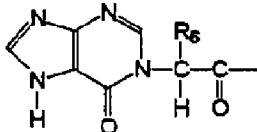
;

(d2)



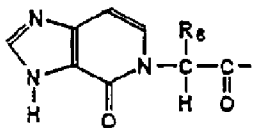
;

(d3)



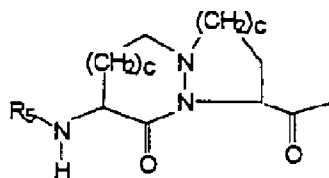
; あらゝ

(d4)

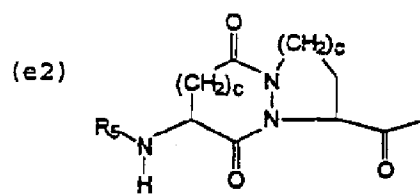


好ましい形態の $R_1$ 基(e)は以下である：

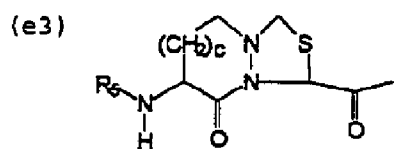
(e1)



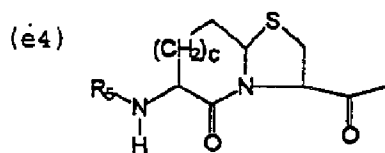
;



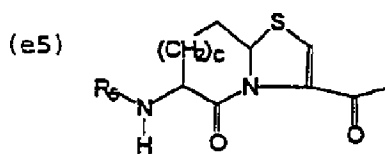
;



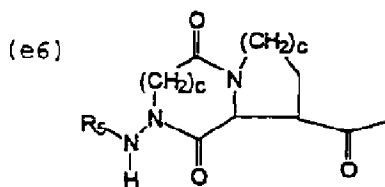
;



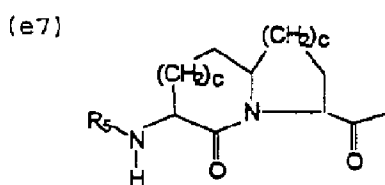
;



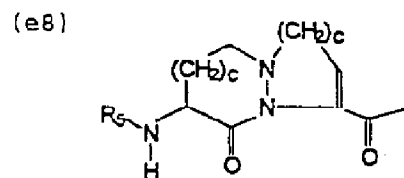
;



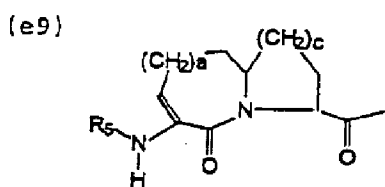
;



これは必要に応じてベンゾ縮合されている；



; あり



;



但し、

$R_1$  が (e4) であり、

$g$  が 0 であり、

$J$  が  $-H$  であり、

$m$  が 1 であり、

$T$  が  $-CO_2H$  であり、

$R_5$  がベンジルオキシカルボニルであり、そして

$c$  が 1 の場合、

$R_3$  は  $-CO-R_{13}$  であり得ず、ここで

$R_{13}$  は、 $-CH_2-O-Ar_1$  であり、そして

$Ar_1$  は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであって、このフェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されているか、または、

$R_{13}$  は、 $-CH_2-O-CO-Ar_1$  であり、そして

$Ar_1$  は、2,6-ジクロロフェニルであり、

この骨格環の 2 位は、パラフルオロフェニルで置換されており；

また、但し、

$R_1$  が (e7) であり、

$g$  が 0 であり、

$J$  が  $-H$  であり、

$m$  が 1 であり、

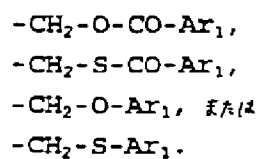
$T$  が  $-CO_2H$  または  $-CO-NH-OH$  であり、

$R_5$  がアミノ酸側鎖残基の N 原子に対する保護基であり、そして

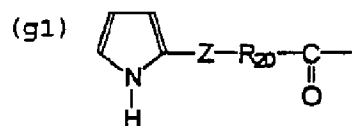
各  $c$  が 1 の場合、

$R_3$  は、 $-CO-R_{13}$  であり得ず、ここで、

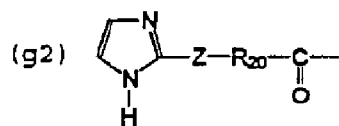
$R_{13}$  は、以下であり：



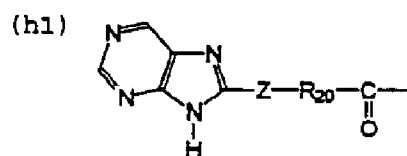
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(g)は以下である：



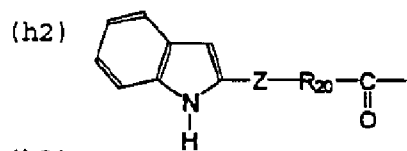
i および



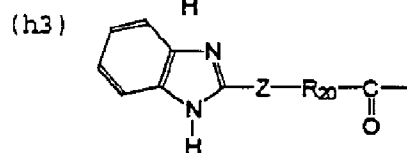
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(h)は以下である：



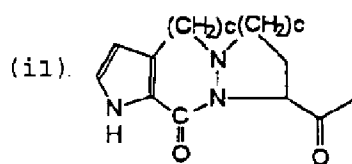
i



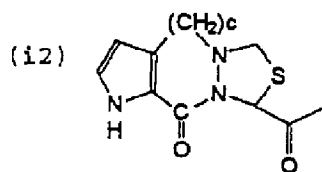
i および



好ましい形態のR<sub>1</sub>基(i)は以下である：

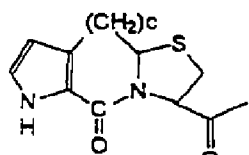


i



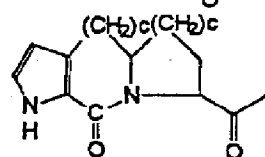
i

(i3)



; および

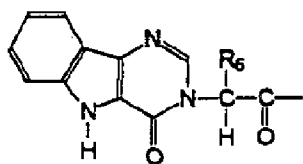
(i4)



.

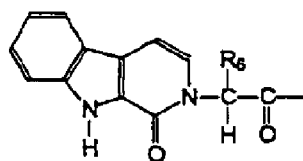
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(j)は以下である：

(j1)



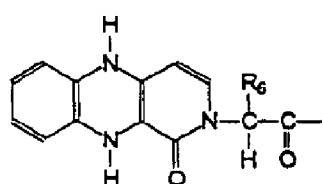
;

(j2)



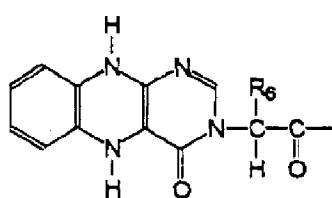
;

(j3)



; および

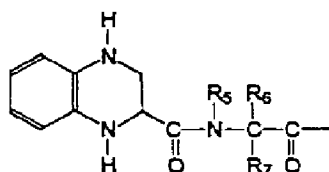
(j4)



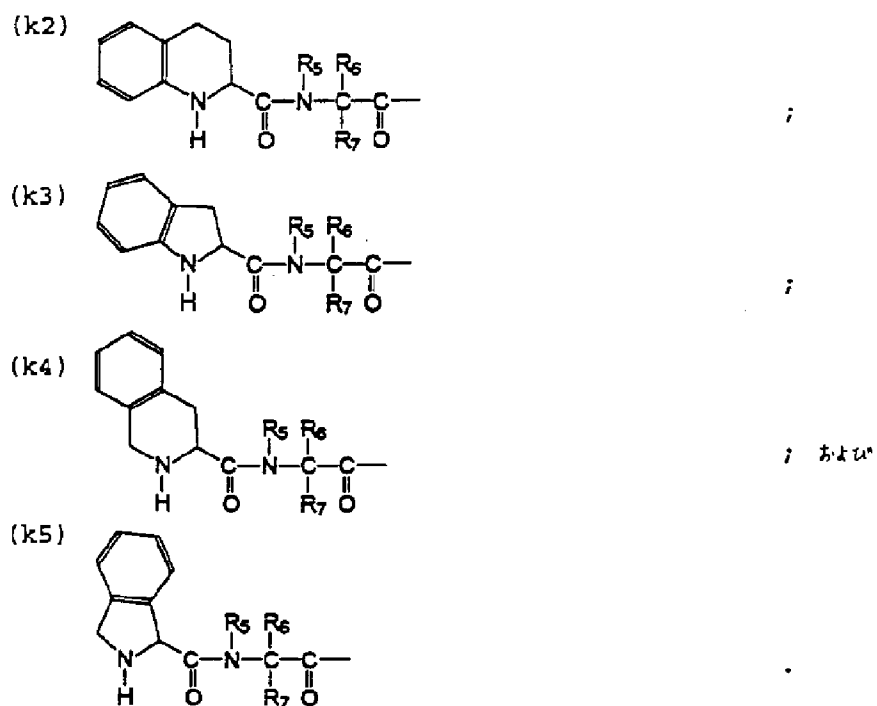
.

好ましい形態のR<sub>1</sub>基(k)は以下である：

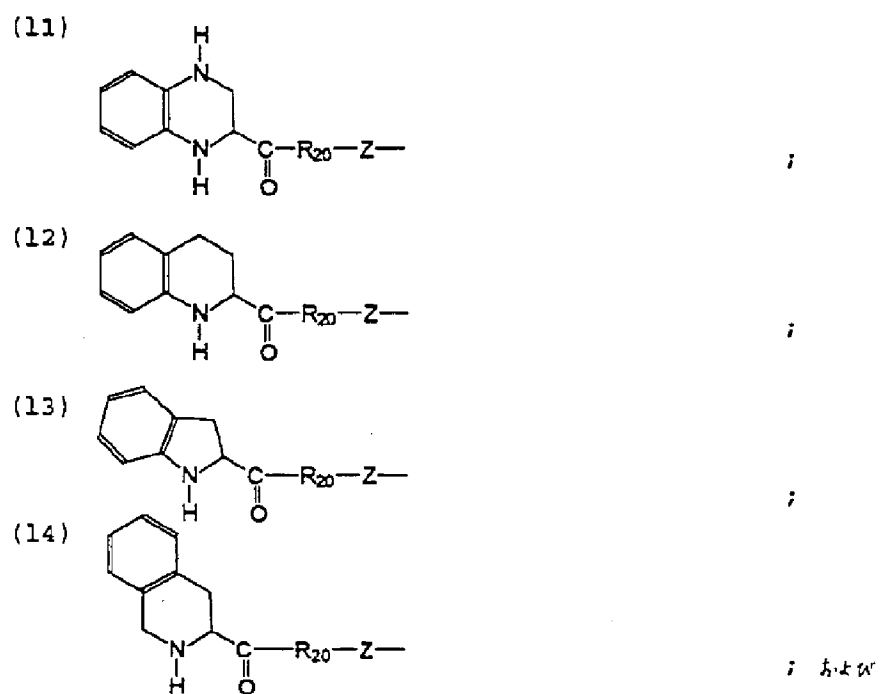
(k1)

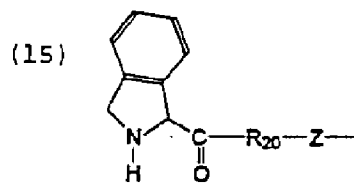


;

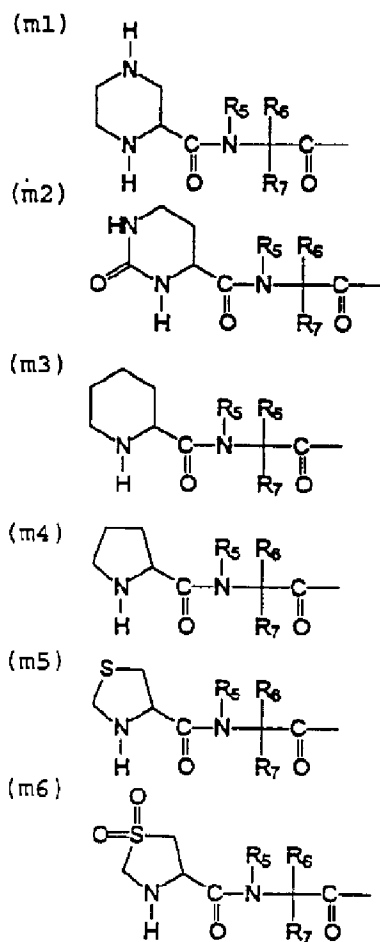


好ましい形態のR<sub>1</sub>基(1)は、以下である：





好ましい形態のR<sub>1</sub>基(m)は、以下である：



;

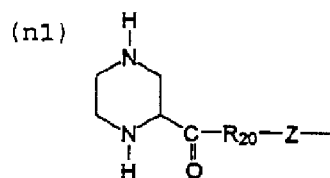
;

;

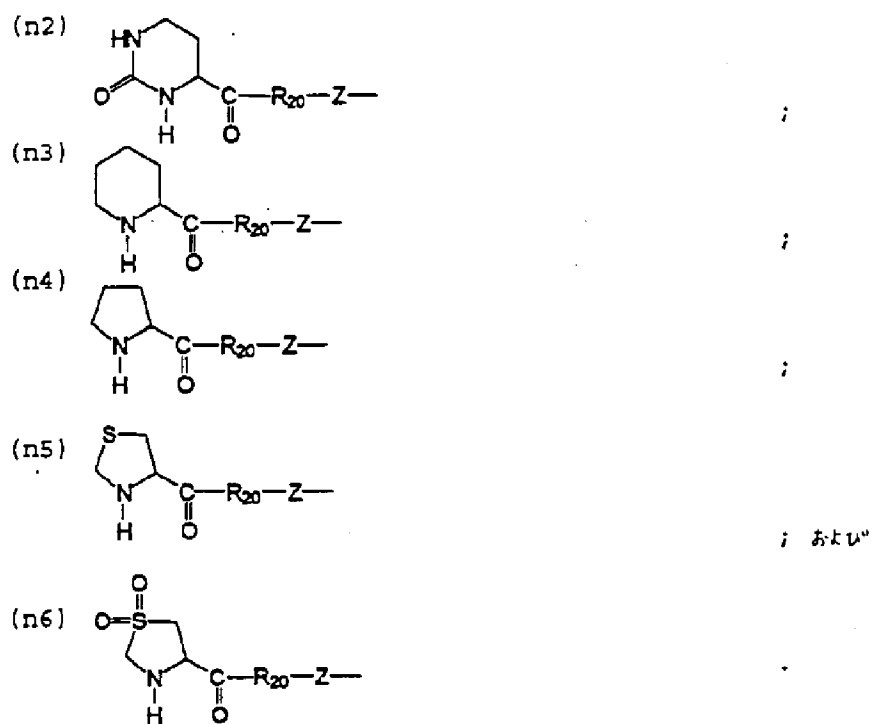
;

; および

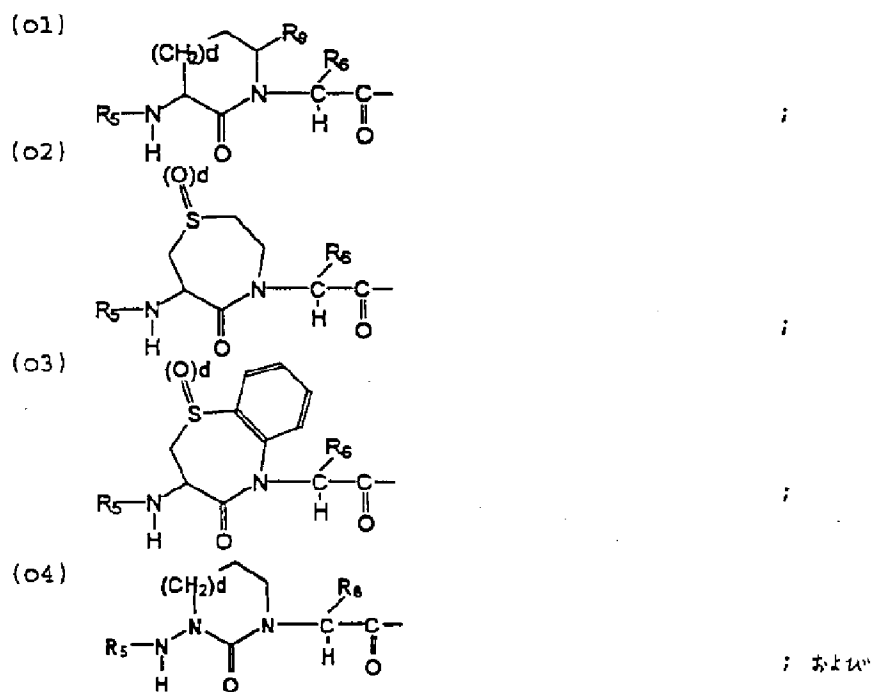
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(n)は、以下である：



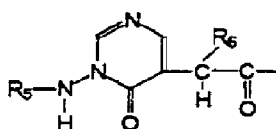
;



好ましい形態のR<sub>1</sub>基(o)は、以下である：

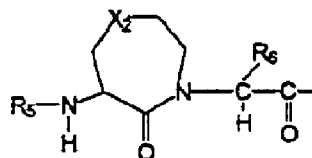


(o5)



好ましい形態のR<sub>1</sub>基(o)の実施態様Bは、以下である：

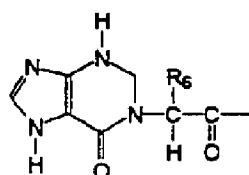
(o6)



ここでX<sub>2</sub>は、-O-, -S-, -SO<sub>2</sub>-またはNH-である。

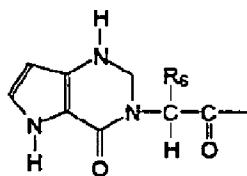
実施態様AおよびBについて、好ましい形態のR<sub>1</sub>基(p)は、以下である：

(p1)



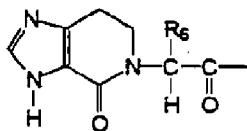
;

(p2)



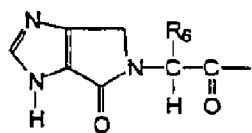
;

(p3)



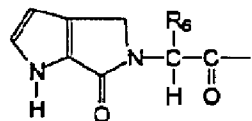
;

(p4)



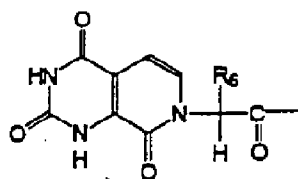
; および

(p5)



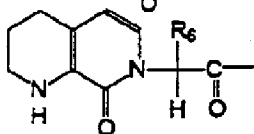
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(q)は、以下である：

(q1)



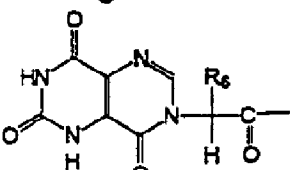
;

(q2)



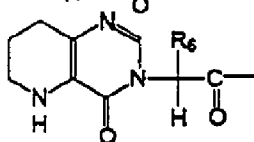
;

(q3)



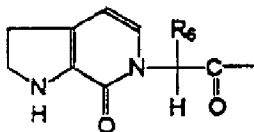
;

(q4)



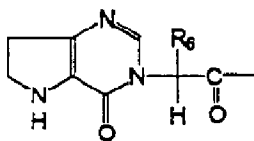
;

(q5)



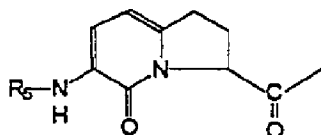
; および

(q6)



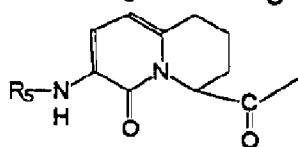
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(r)は、以下である：

(r1)



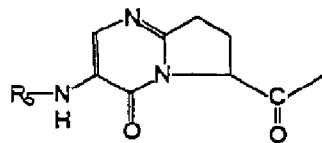
;

(r2)



;

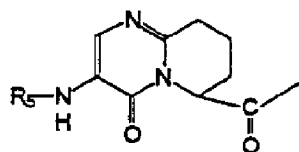
(r3)



;

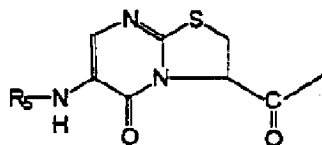


(r4)



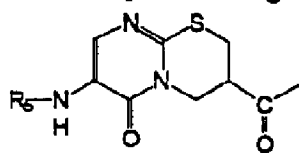
;

(r5)



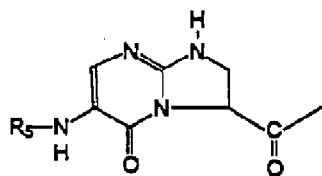
;

(r6)



; および

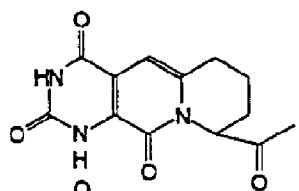
(r7)



.

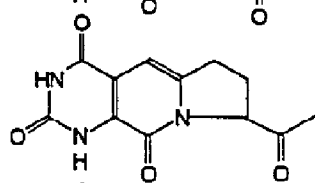
好ましい形態のR<sub>1</sub>基(s)は、以下である：

(s1)



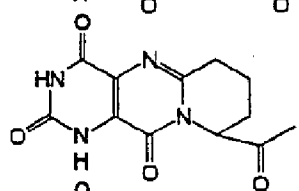
;

(s2)



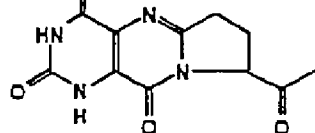
;

(s3)



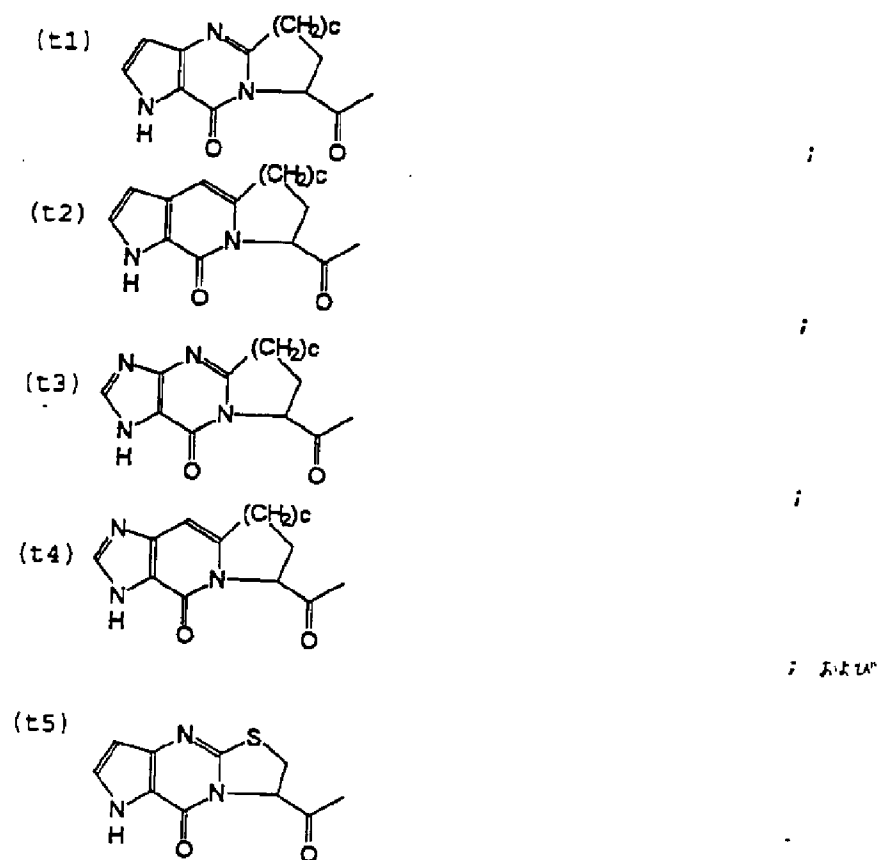
; および

(s4)

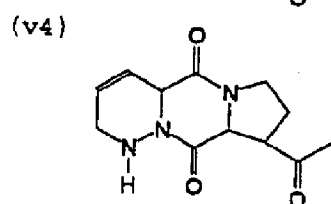
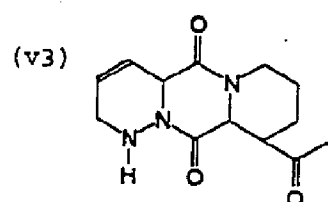
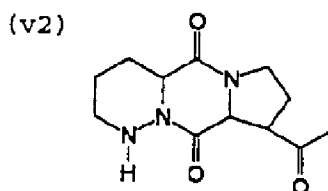
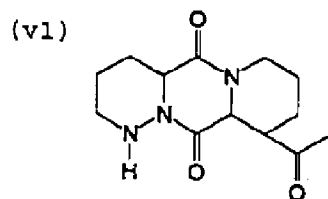


.

好ましい形態のR<sub>1</sub>基(t)は、以下である：

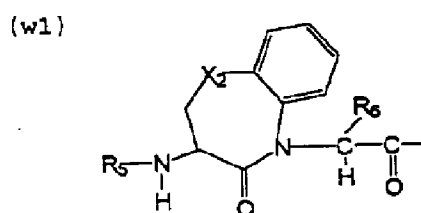


好ましい形態のR<sub>1</sub>基(v)は、以下である：



i および

実施態様Bの好ましい形態のR<sub>1</sub>基(w)は、以下である：



ここで、X<sub>2</sub>は、-O-、-S-、-SO<sub>2</sub>-または-NH-である。

本発明の実施態様AおよびBの好ましい化合物は、式αを使用するものであり、  
ここで、

X<sub>1</sub>は、CHである；

gは、0である；

Jは、-Hである；

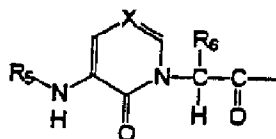
mは、0または1であり、Tは、 $-\text{Ar}_3$ 、 $-\text{CO}-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、または $-\text{CO}_2\text{H}$ に対するいずれかの生体等配性置換であるか、または

mは、1または2であり、Tは、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{CF}_3$ または $-\text{CO}_2\text{H}$ である；

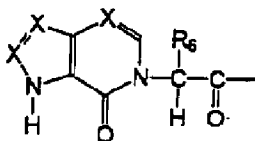
さらに好ましくは、mは1であり、Tは $-\text{CO}_2\text{H}$ である；

R<sub>1</sub>は、

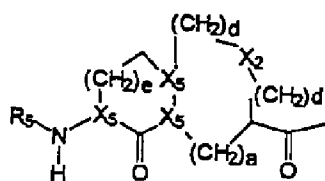
(c)



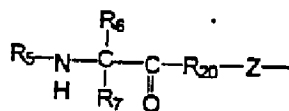
(d)



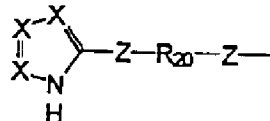
(e)



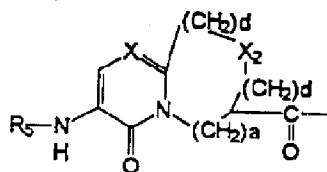
(f)



(g)



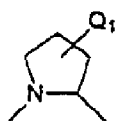
(r)



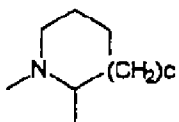
である；

R<sub>20</sub>は、

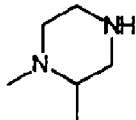
(aa1)



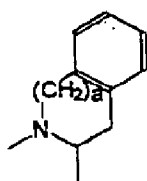
(aa2)



(aa3)



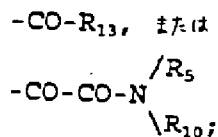
(dd)



である；

ここで、環Cは、ベンゾである；

R<sub>3</sub>は、



であり、

最も好ましくは、R<sub>3</sub>は、以下の1)、2)または3)のいずれか1つである：1) -CO-Ar<sub>2</sub>、2) -CO-R<sub>9</sub>であって、ここで、R<sub>9</sub>は、2個のAr<sub>1</sub>基またはAr<sub>1</sub>基、C<sub>1-2</sub>-Ar<sub>1</sub>、-Cl、-CH<sub>3</sub>または-CF<sub>3</sub>で置換した1個のAr<sub>1</sub>基で置換したC<sub>3-6</sub>アルキルであるか、または3) -(CH<sub>2</sub>)<sub>1.2</sub>-T<sub>1</sub>-R<sub>9</sub>であり、ここで、T<sub>1</sub>は、-O-または-S-であり、そしてR<sub>9</sub>は、2個のAr<sub>1</sub>基またはAr<sub>1</sub>基、C<sub>1-2</sub>-Ar<sub>1</sub>、-Cl、-CH<sub>3</sub>または-CF<sub>3</sub>で置換した1個のAr<sub>1</sub>基で置換したC<sub>1-2</sub>アルキルである；

R<sub>4</sub>は、-Hまたは-R<sub>9</sub>である；

T<sub>1</sub>は、

-O-,  
 -S-,  
 -CO-,  
 -O-CO-, または  
 -SO<sub>2</sub>-;

である;

R<sub>1</sub> が (a)、(b)、(k) または (m) のとき、R<sub>5</sub> は、好ましくは、-Ar<sub>1</sub> または C<sub>1-4</sub>-Ar<sub>1</sub> である;

R<sub>1</sub> が (c)、(e)、(f)、(o) または (r) のとき、R<sub>5</sub> は、好ましくは、-SO<sub>2</sub>-Ar<sub>1</sub>、  
 -SO<sub>2</sub>-R<sub>9</sub> または -CO-C<sub>1-4</sub>-Ar<sub>1</sub> である;

R<sub>7</sub> は、-H であり、そして R<sub>6</sub> は、C<sub>1-4</sub>-Ar<sub>1</sub> である;

R<sub>10</sub> は、-H または C<sub>1-3</sub> の直鎖または分枝鎖のアルキル基である;

R<sub>13</sub> は、-Ar<sub>2</sub> である;

Ar<sub>1</sub> は、フェニル、ナフチル、ピリジル、ベンゾチアゾリル、チエニル、ベン  
 ゴチエニル、ベンゾキサゾリル、2-インダニルまたはインドリルである;

Ar<sub>2</sub> は、好ましくは、-Ar<sub>1</sub> または -C<sub>1-4</sub>-Ar<sub>1</sub> で置換されている;

Ar<sub>3</sub> は、フェニル、チオフェン、チアゾール、ピリジンまたはオキサゾールで  
 ある;そして

Q<sub>1</sub> は、-R<sub>9</sub> または -(CH<sub>2</sub>)<sub>1,2</sub>-T<sub>1</sub>-(CH<sub>2</sub>)<sub>1-3</sub>-Ar<sub>1</sub> であり、ここで、T<sub>1</sub> は、-O  
 -または-S-である。

この一部継続出願に関連して、現在では、式 α を使用する本発明の実施態様 B  
 の化合物が好ましい。ここで:

X<sub>1</sub> は、-CH である;

g は、0 である;

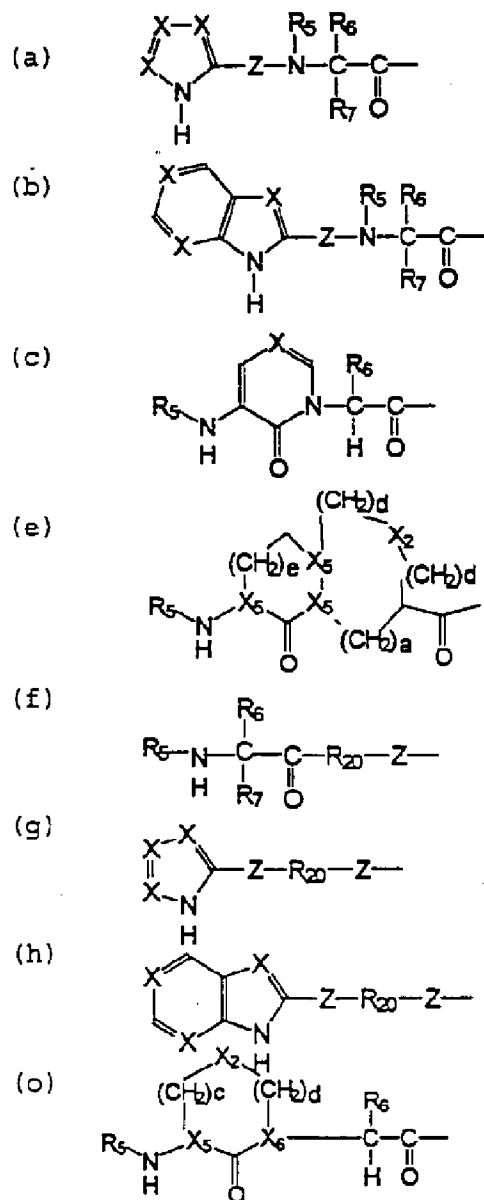
J は、-H である;

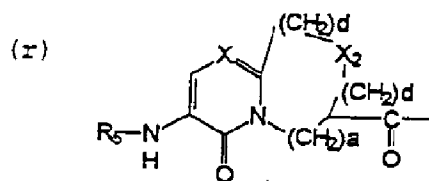
m は、0 または 1 であり、T は、-CO-CO<sub>2</sub>H、または -CO<sub>2</sub>H に対するいずれか  
 の生体等配性置換であるか、または

m は、1 であり、T は、-CO<sub>2</sub>H である;

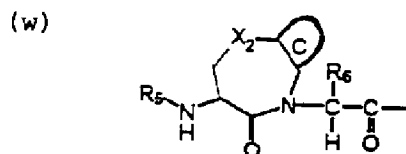
R<sub>1</sub> は、次式からなる群から選択され、ここで、いずれかの環は、いずれかの炭

素にてQ<sub>1</sub>により、いずれかの窒素にてR<sub>5</sub>により、またはいずれかの原子にて=O、-OH、-CO<sub>2</sub>Hまたはハロゲンによって、単一または複数で置換されている；  
 く、ここで、(e)は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合されている；





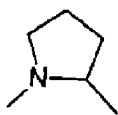
, または



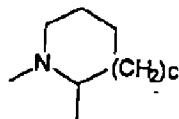
;

R20は、

(aa1)



(aa2)



, または

であり、そしてcは、1である；

環Cは、必要に応じて、 $-C_{1-3}$ アルキル、 $-O-C_{1-3}$ アルキル、 $-Cl$ 、 $-F$ または $-CF_3$ で置換したベンゾである；

R3は、

 $-CO-R_{13}$ , または
$$-CO-CO-N \begin{matrix} /R_9 \\ \backslash R_{10} \end{matrix}$$

であり、

さらに好ましくは、R3は、以下の1)、2)または3)のいずれか1つである：1) $-CO-Ar_2$ ；2) $-CO-R_9$ であって、ここで、R9は、Ar1基で置換した $C_{1-5}$ アルキルである；または3) $-CH_2-T_1-R_9$ であり、ここで、T1は、 $-O-$ または $-S-$ であり、そしてR9は、1個のAr1基で置換した $C_{1-2}$ アルキルである；

R4は、 $-H$ または $-R_9$ である；

T1は、



$-O-$ ,  
 $-S-$ ,  
 $-CO-$ ,  
 $-O-CO-$ , または  
 $-SO_2-$ ;

である；

ここで、 $R_1$  が (a) または (b) のとき、 $R_5$  は、好ましくは、 $-H$  であり、そして  
 $R_1$  が (c)、(e)、(f)、(o)、(r)、(w)、(x) または (y) のとき、 $R_5$  は、好ましくは  
 、以下である：

$-CO-Ar_1$   
 $-SO_2-Ar_1$ ,  
 $-CO-NH_2$ ,  
 $-CO-NH-Ar_1$   
 $-CO-R_9$ ,  
 $-CO-O-R_9$ ,  
 $-SO_2-R_9$ , または  
 $-CO-NH-R_9$ ,

$R_7$  は、 $-H$  であり、そして  $R_6$  は、以下である：

$-H$ ,  
 $-R_9$ , または  
 $-Ar_1$ ;

$R_9$  は、 $C_{1-6}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、  
 $=O$  で置換されており、そして必要に応じて、 $-Ar_1$  基で置換されている；

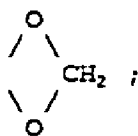
$R_{10}$  は、 $-H$ 、または  $C_{1-3}$  の直鎖または分枝鎖のアルキル基である；

$R_{13}$  は、以下である：

$-H$ ,  
 $-R_9$ ,  
 $-Ar_2$ , または  
 $-CH_2-T_1-R_9$ ,

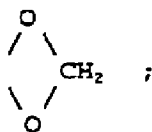
さらに好ましくは、 $-Ar_2$  は、(hh) であり、(hh) は、必要に応じて、 $-C_{1-6}$  ア  
 ルキル、 $-O-C_{1-6}$  アルキル、 $-NH-C_{1-6}$  アルキル、 $-N-(C_{1-6} \text{ アルキル})_2$ 、 $-S$

—C<sub>1-6</sub>アルキル、—Cl、—F、—CF<sub>3</sub>、または



で単一または複数で置換されている；

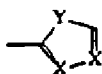
Ar<sub>1</sub>は、フェニル、ナフチル、ピリジル、ベンゾチアゾリル、チエニル、ベンゾチエニル、ベンゾキサゾリル、2-インダニル、またはインドリルであり、これは、—O—C<sub>1-3</sub>アルキル、—NH—C<sub>1-3</sub>アルキル、—N—(C<sub>1-3</sub>アルキル)<sub>2</sub>、—Cl、—F、—CF<sub>3</sub>、—C<sub>1-3</sub>アルキル、または



で置換されている；

好ましくは、Ar<sub>2</sub>は、以下である：

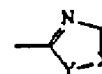
(ii)



(jj)



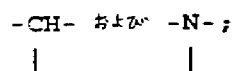
(kk)



各Xは、独立して、=N—および=CH—からなる群から選択される；

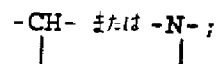
各X<sub>2</sub>は、独立して、—O—、—CH<sub>2</sub>—、—NH—、—S—、—SO—および—SO<sub>2</sub>—からなる群から選択される；

各X<sub>5</sub>は、独立して、



からなる群から選択される；

X<sub>6</sub> は、



である；そして

Zは、C=Oである；

但し、

R<sub>1</sub> が (f) であり、

R<sub>6</sub> が α-アミノ酸側鎖残基であり、そして

R<sub>7</sub> が -H のとき、

(aa1) および (aa2) は、Q<sub>1</sub> で置換されていなければならない；

但し、

R<sub>1</sub> が (o) であり、

g が 0 であり、

J が -H であり、

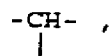
m が 1 であり、

R<sub>6</sub> が α-アミノ酸側鎖残基であり、

R<sub>7</sub> が -H であり、

X<sub>2</sub> が -CH<sub>2</sub> - であり、

X<sub>5</sub> が、



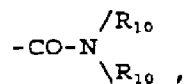
であり、

X<sub>6</sub> が、



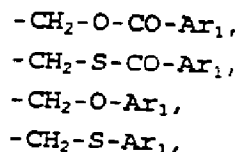
であり、そして

R<sub>3</sub> が、



または  $\text{---CO---R}_{13}$  であつて、ここで、

R<sub>13</sub> が、



または  $\text{---R}_4$  であつて、ここで、 $\text{---R}_4$  が  $\text{---H}$  のとき、

R<sub>1</sub> (o) 基の環は、Q<sub>1</sub> で置換されているか、またはベンゼン環に縮合されていなければならぬ；

なければならない；

但し、

R<sub>1</sub> が (w) であり、

g が 0 であり、

J が  $\text{---H}$  であり、

m が 1 であり、

T が  $\text{---CO}_2\text{H}$  であり、

X<sub>2</sub> が 0 であり、

R<sub>5</sub> がベンジルオキシカルボニルであり、そして

環 C がベンゾのとき、

R<sub>3</sub> は、 $\text{---CO---R}_{13}$  であり得ず、

R<sub>13</sub> は、 $\text{---CH}_2\text{---O---Ar}_1$  であり、

Ar<sub>1</sub> は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであり、ここで、このフェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されている；

または、そのとき、R<sub>13</sub> は、 $\text{---CH}_2\text{---O---CO---Ar}_1$  であり、ここで、Ar<sub>1</sub> は、2,6-ジクロロフェニルである。

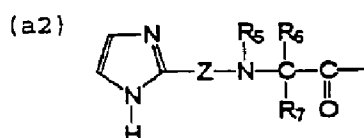
好ましい形態の $R_{13}$ は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-\text{R}_9$ であり、ここで、 $\text{R}_9$ は、必要に応じて、 $=\text{O}$ で置換しかつ、必要に応じて、 $-\text{Ar}_1$ で置換した $\text{C}_{1-6}$ の直鎖または分枝鎖のアルキル基である；

他の好ましい形態の $R_{13}$ は、 $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{R}_9$ であり、ここで、 $\text{R}_9$ は、必要に応じて、 $\text{Ar}_1$ で置換した $\text{C}_{1-6}$ の直鎖または分枝鎖のアルキル基である；

他の好ましい形態の $R_{13}$ は、 $\text{CH}_2-\text{O}-\text{R}_9$ であり、ここで、 $\text{R}_9$ は、必要に応じて、 $\text{Ar}_1$ で置換した $\text{C}_{1-6}$ の直鎖または分枝鎖のアルキル基である；

他の形態の $R_{13}$ は、 $\text{H}$ である。

さらに好ましい形態の $R_1$ 基(a)は、以下である：



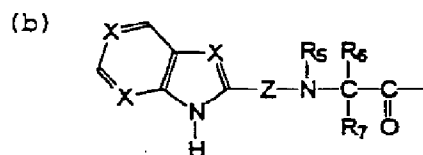
これは、必要に応じて、 $\text{Q}_1$ で置換され、ここで、

$\text{R}_5$ は、 $-\text{H}$ である；

$\text{R}_7$ は、 $-\text{H}$ である；そして

$\text{Z}$ は、 $\text{C}=\text{O}$ である；

さらに好ましい形態の $R_1$ 基(b)は、以下である：



これは、必要に応じて、 $\text{Q}_1$ で置換され、ここで、

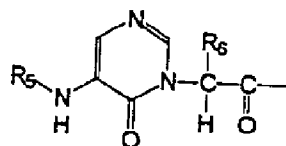
$\text{R}_5$ は、 $-\text{H}$ である；

$\text{R}_7$ は、 $-\text{H}$ である；そして

$\text{Z}$ は、 $\text{C}=\text{O}$ である；

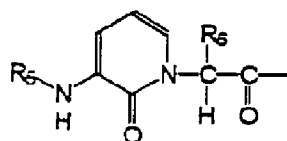
さらに好ましい形態の $R_1$ 基(c)は、以下である：

(c1)



, あら

(c2)



;

但し、

R<sub>1</sub> が (c1) であり、

g が 0 であり、

J が -H であり、

m が 1 であり、

T が -CO<sub>2</sub>H であり、

X が N であり、

R<sub>5</sub> がベンジルオキシカルボニルであり、そして

R<sub>6</sub> が -H のとき、

R<sub>3</sub> は、-CO-R<sub>13</sub> であり得ず、

R<sub>13</sub> は、-CH<sub>2</sub>-O-Ar<sub>1</sub> であり、

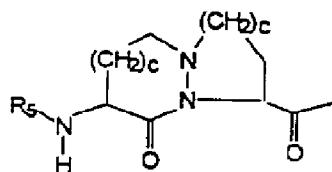
Ar<sub>1</sub> は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであり、ここで、このフェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されているか、または、そのとき、

R<sub>13</sub> は、-CH<sub>2</sub>-O-CO-Ar<sub>1</sub> であり、ここで

Ar<sub>1</sub> は、2,6-ジクロロフェニルであり、ここで、この骨格環の 2 位は、パラフルオロフェニルで置換されている；

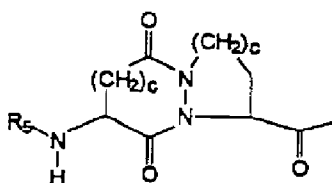
より好ましい形態の R<sub>1</sub> 基 (e) は、以下である：

(e1)



, および

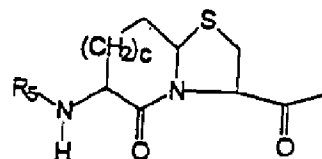
(e2)



,

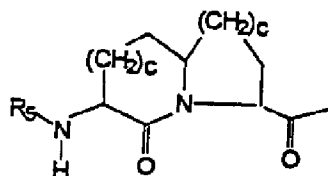
ここで、 $c$  は、2である；ならびに

(e4)



, および

(e7)



これは、必要に応じて、ベンゼン環に縮合されており、

ここで、 $c$  は、1または2である；

但し、

$R_1$  が (e4) であり、

$g$  が 0 であり、

$J$  が  $-H$  であり、

$m$  が 1 であり、

$T$  が  $-CO_2H$  であり、

$R_5$  がベンジルオキシカルボニルであり、そして

$c$  が 1 のとき、

$R_3$  は  $-CO-R_{13}$  であり得ず、そのとき、

$R_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-\text{Ar}_1$  であり、

$\text{Ar}_1$  は、1-フェニル-3-トリフルオロメチルピラゾール-5-イルであって、ここで、このフェニルは、必要に応じて、塩素原子で置換されているか、または、そのとき、

$R_{13}$  は、 $-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CO}-\text{Ar}_1$  であり、ここで

$\text{Ar}_1$  は、2,6-ジクロロフェニルであり、

ここで、この骨格環の2位は、パラフルオロフェニルで置換されている；

また、但し、

$R_1$  が (e7) であり、

$g$  が 0 であり、

$J$  が  $-\text{H}$  であり、

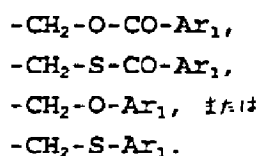
$m$  が 1 であり、

$T$  が  $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{CO}-\text{NH}-\text{OH}$ 、または  $-\text{CO}_2\text{H}$  に対する生体等配性置換であり、

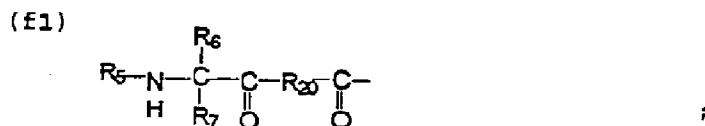
$R_5$  が  $\alpha$ -アミノ酸側鎖残基のN原子に対する保護基であり、そして

各  $c$  が 1 のとき、

$R_3$  は、 $-\text{CO}-R_{13}$  であり得ず、このとき、 $R_{13}$  は、以下である：



さらに好ましい形態の  $R_1$  基 (f) は、

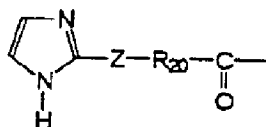


である；

さらに好ましい形態の  $R_1$  基 (g) は、以下である：



(g2)



;

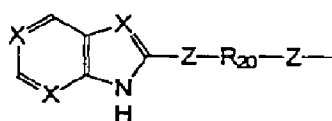
ここで、

R<sub>20</sub>は、必要に応じて、Q<sub>1</sub>で単一または複数で置換した(aa1)である；そして

Zは、C=Oである；

さらに好ましい形態のR<sub>1</sub>基(h)は、以下である：

(h)



;

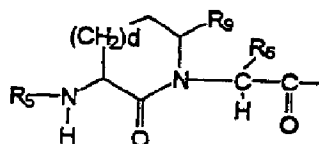
ここで、

R<sub>20</sub>は、必要に応じて、Q<sub>1</sub>で単一または複数で置換した(aa1)である；そして

Zは、C=Oである；

さらに好ましい形態のR<sub>1</sub>基(o)は、以下である

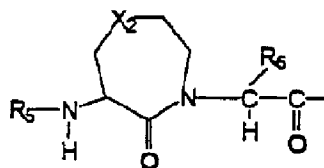
(o1)



;

ここで、dは、1または2である；および

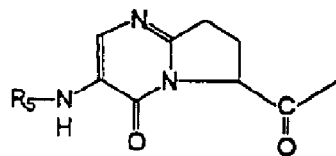
(o6)



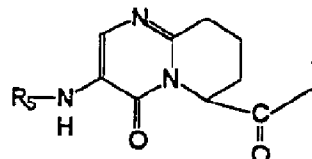
;

さらに好ましい形態のR<sub>1</sub>基(r)は、以下である：

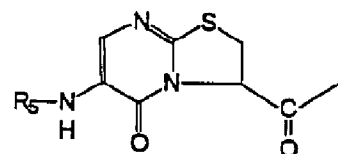
(r3)



(r4)

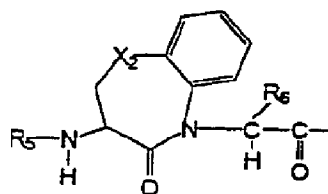


(r5)



これは、必要に応じて、Q<sub>1</sub> で置換されている；  
さらに好ましい形態のR<sub>1</sub> 基(w)は、以下である：

(w1)



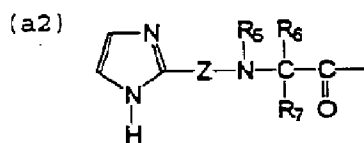
ここで、X<sub>2</sub> は、以下である：

-NH- ,  
-S- ,  
-O- , または  
-SO<sub>2</sub>- ;

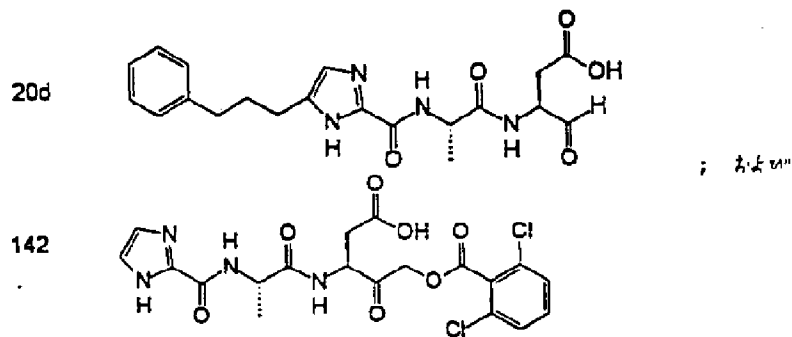
X<sub>2</sub> が-N-のとき、これは、必要に応じて、X<sub>2</sub> にて、R<sub>5</sub> またはQで置換されている；そして

環Cは、-C<sub>1-3</sub> アルキル、-O-C<sub>1-3</sub> アルキル、-Cl、-Fまたは-CF<sub>3</sub> で置換したベンゾである。

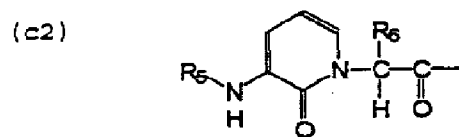
R<sub>1</sub> が以下のとき：



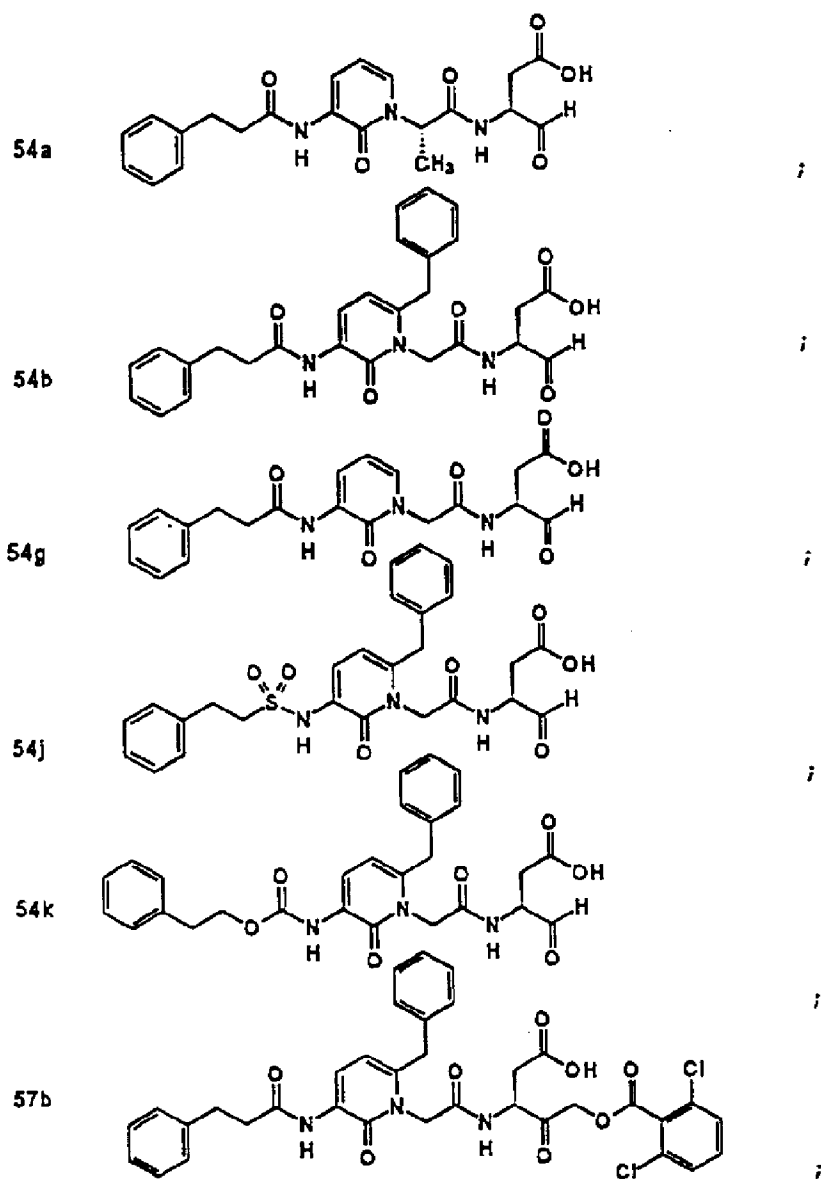
本発明の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：

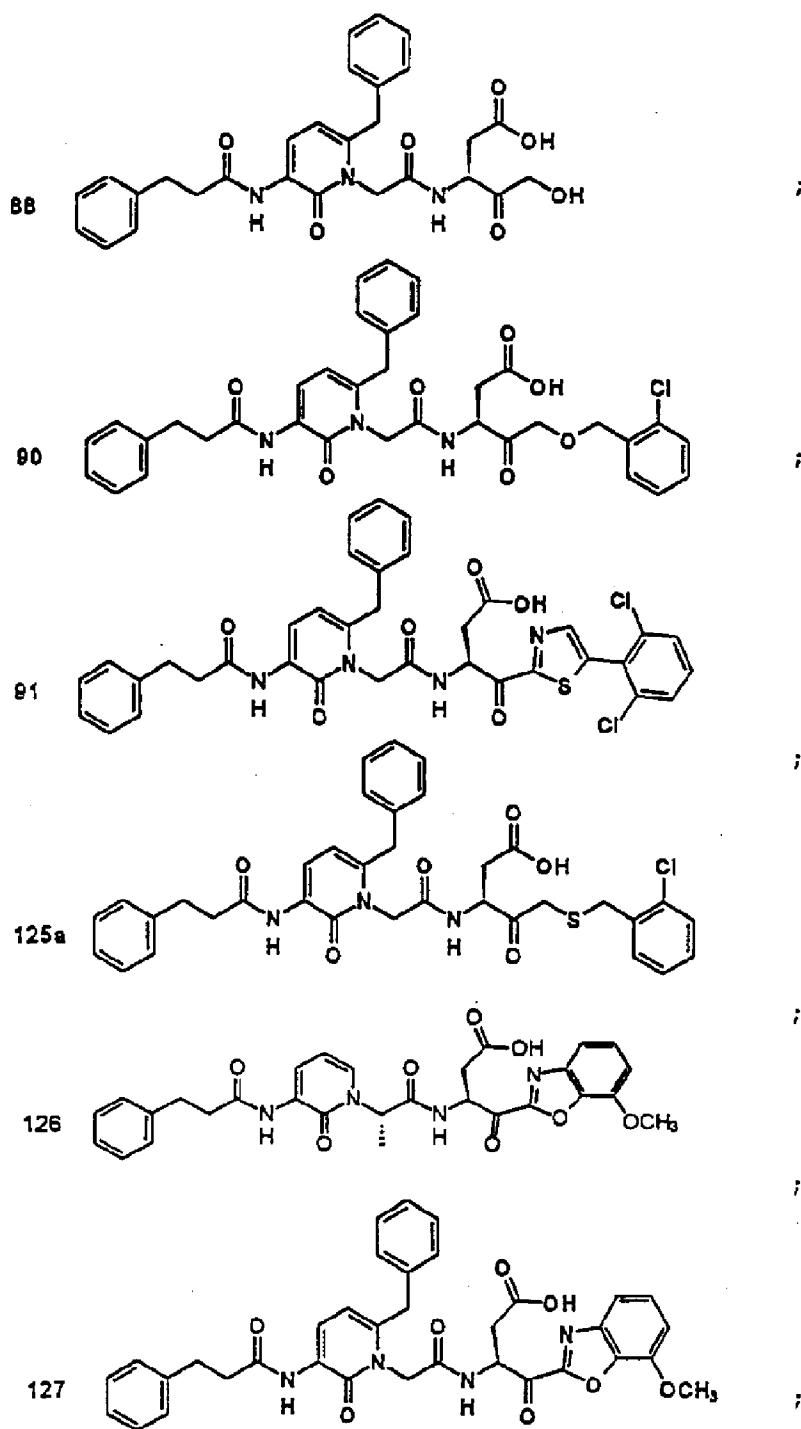


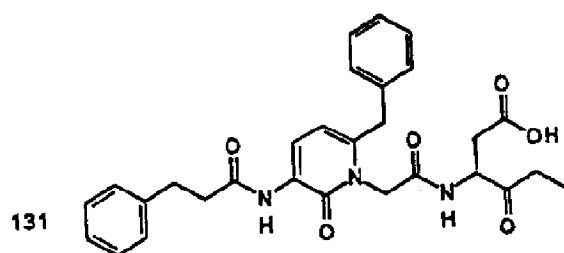
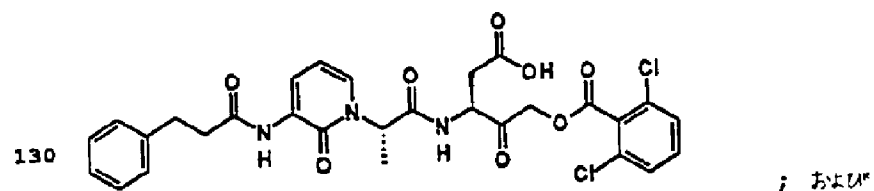
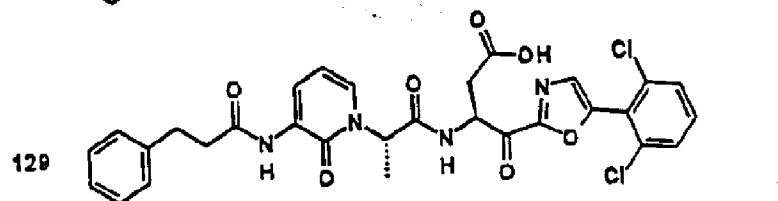
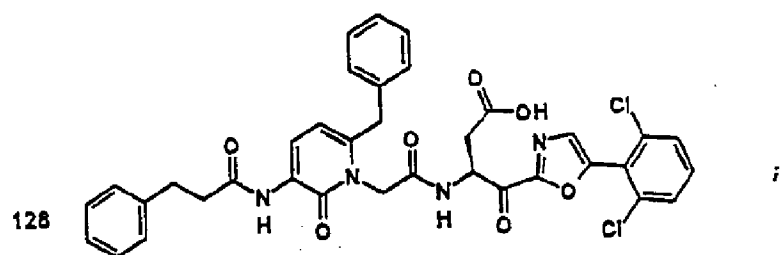
本発明の実施態様Bの好ましい化合物は、式aを使用し、ここで、R<sub>1</sub>は、以下である：



本実施態様の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：

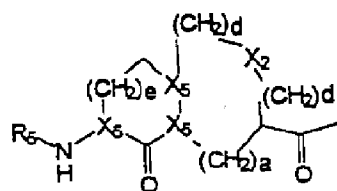




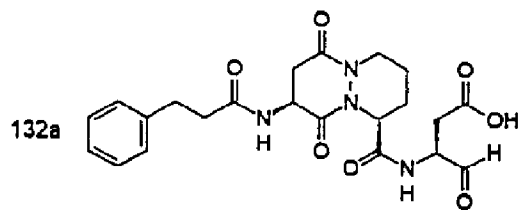


$R_1$  が、以下のとき：

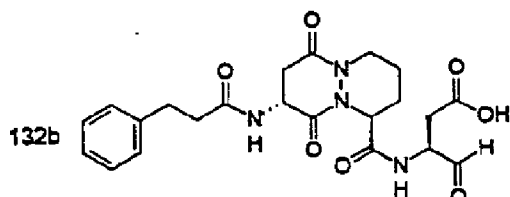
(e)



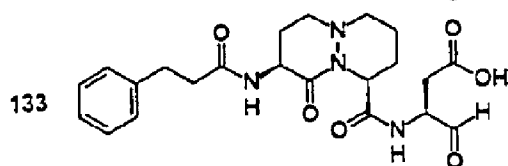
本発明の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：



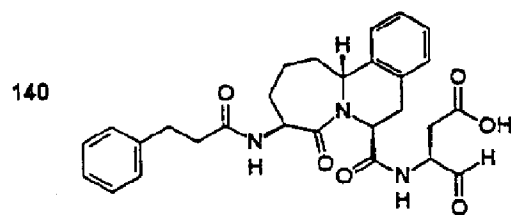
;



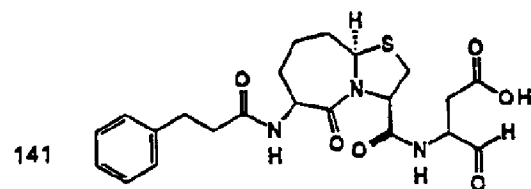
;



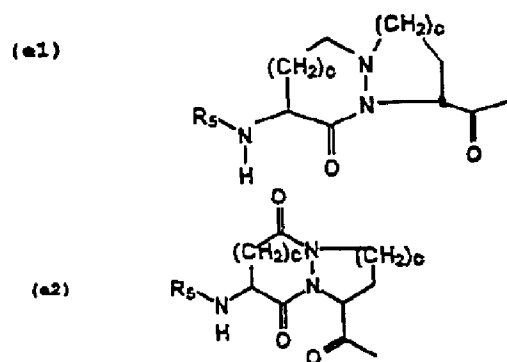
;



; および



本発明の実施態様Bの好ましい化合物は、式αを使用し、ここで、R<sub>1</sub>は、以下である：



, または

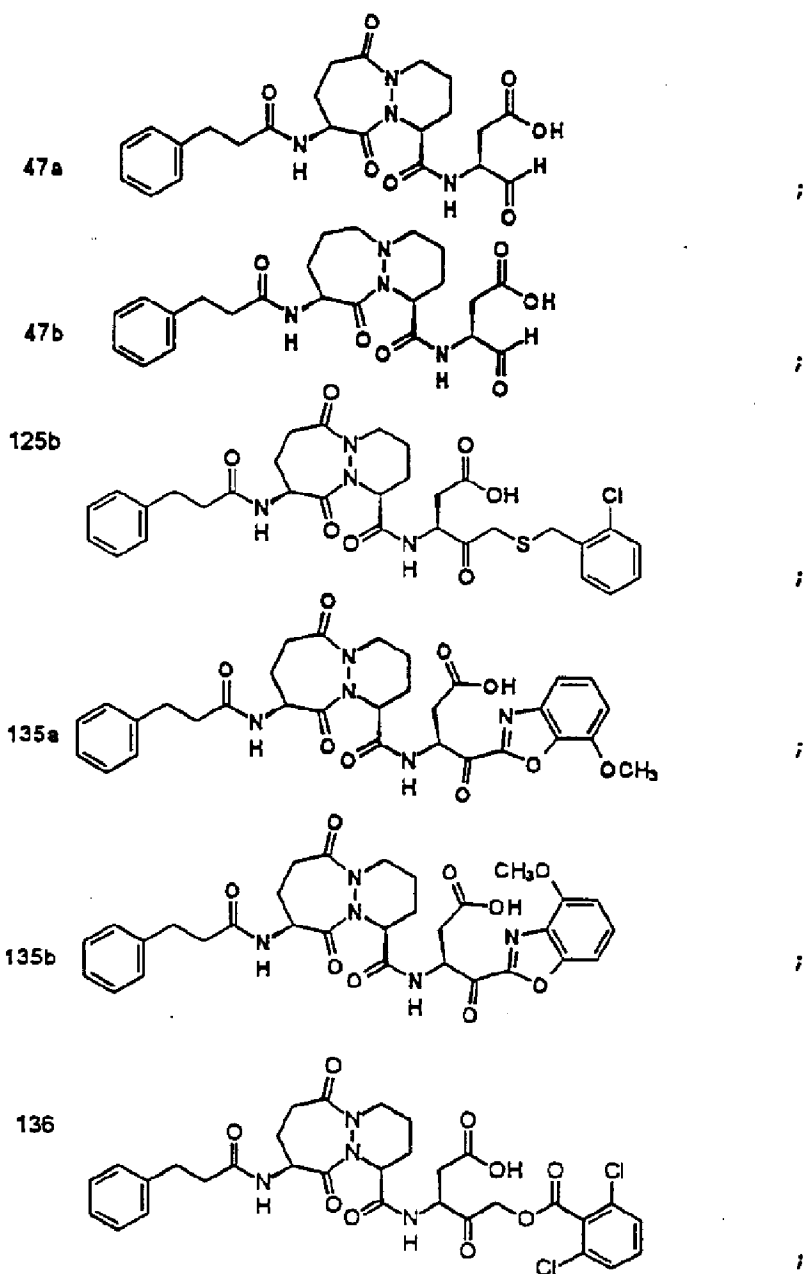
cは、2である；

mは、1である；

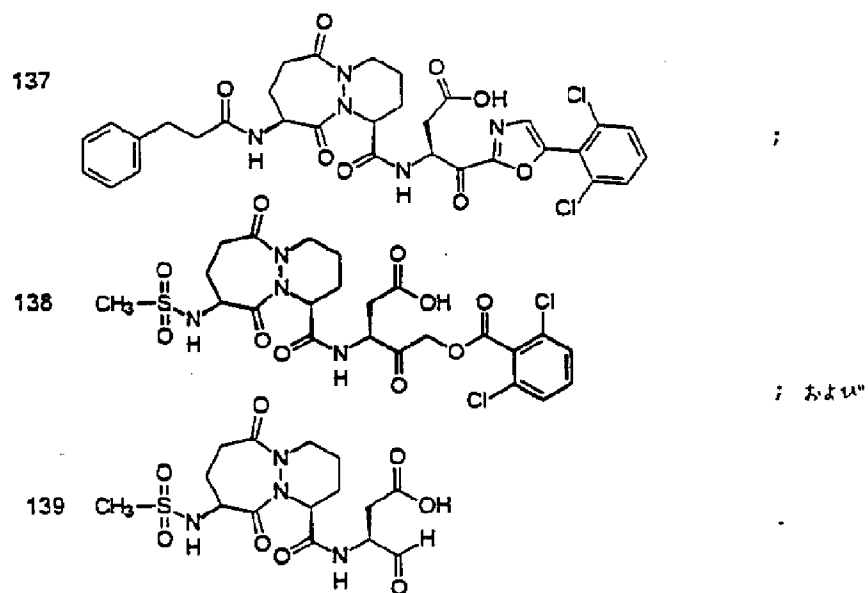
Tは、 $-CO_2H$ である；そして

$R_3$ は、 $-CO-R_{13}$ である。

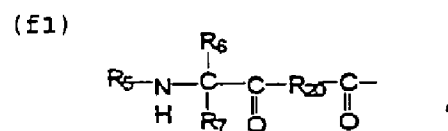
本実施態様の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：



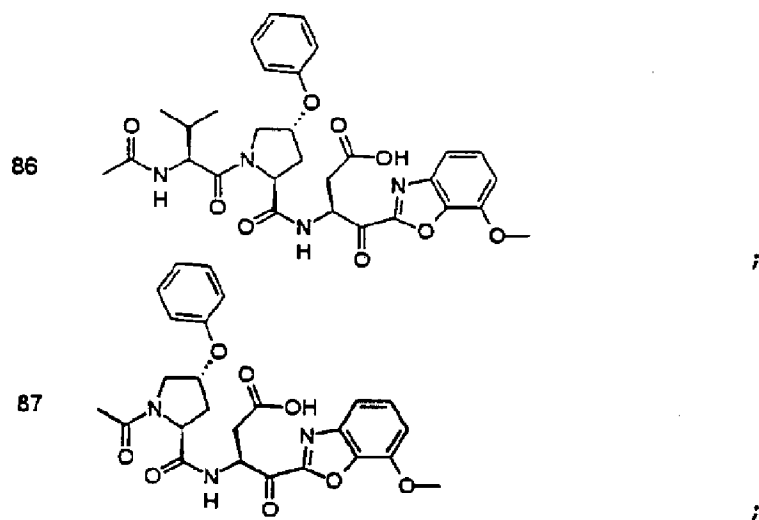


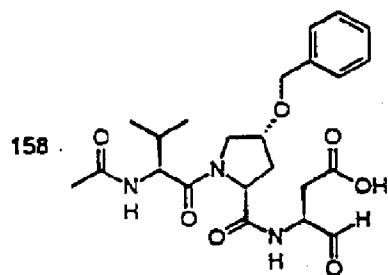


R<sub>1</sub> が、以下のとき：

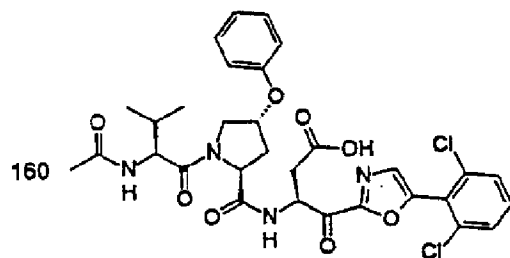


本発明の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：

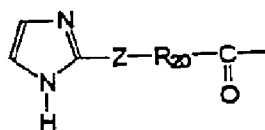




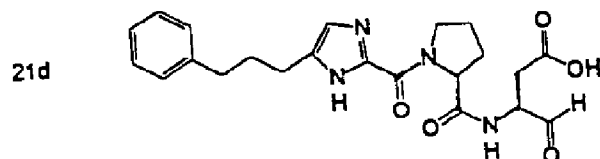
; および

R<sub>1</sub> が、以下のとき：

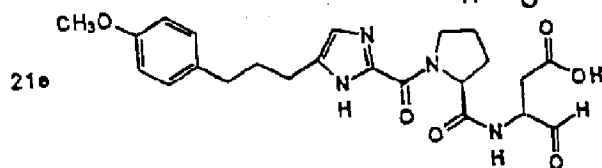
(g2)



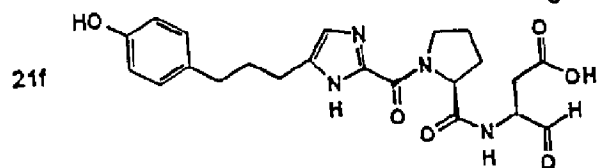
本発明の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：



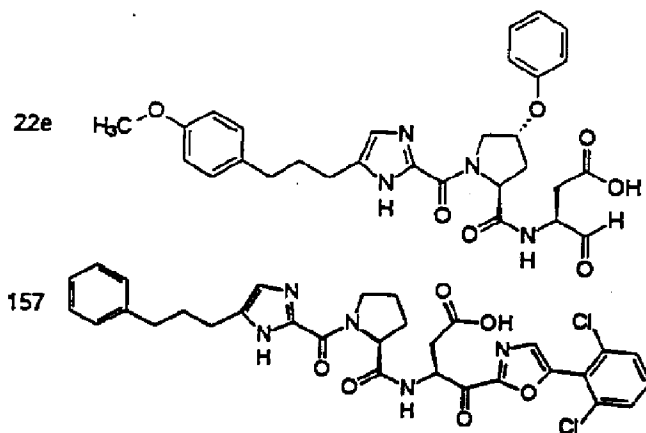
;



;



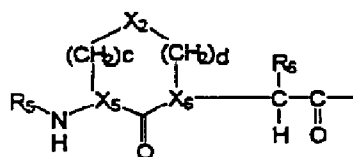
;



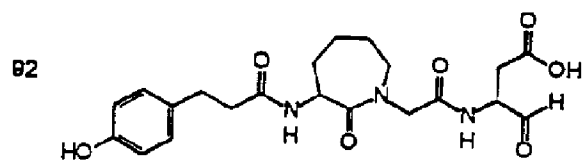
; および"

R<sub>1</sub> が、以下のとき：

(o)

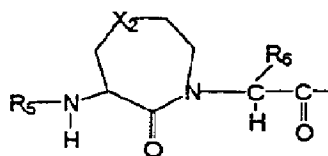


本発明の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：



本発明の実施態様Bの好ましい化合物は、式 $\alpha$ を使用し、ここで、R<sub>1</sub> は、以下である：

(o6)



X<sub>2</sub> は、-NH-である；

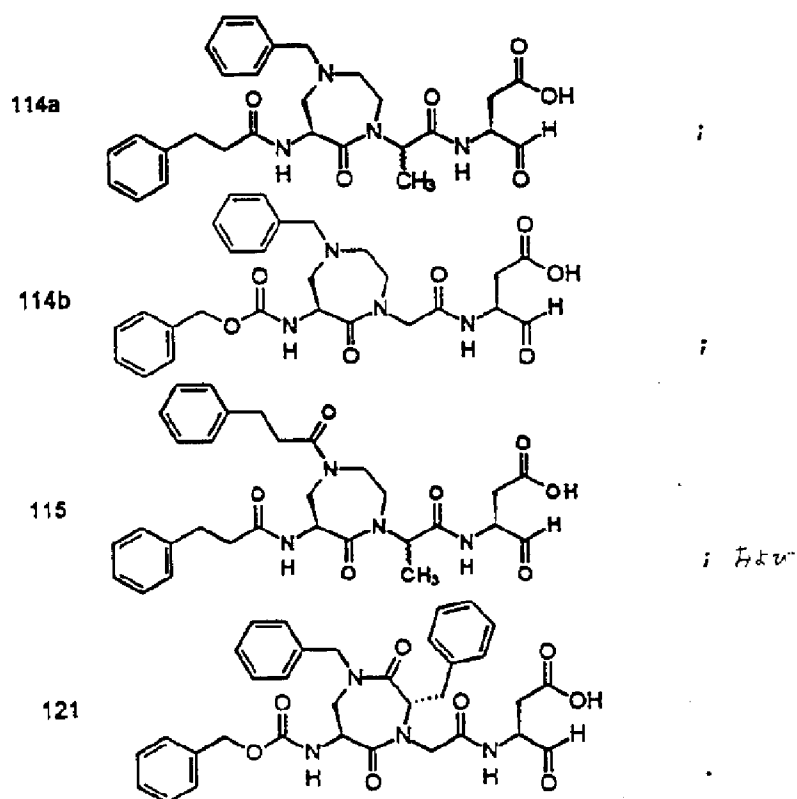
m は、1 である；

T は、-CO<sub>2</sub>H である；そして

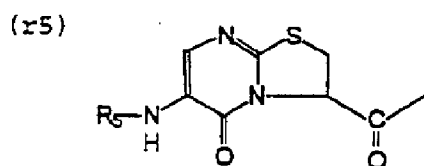
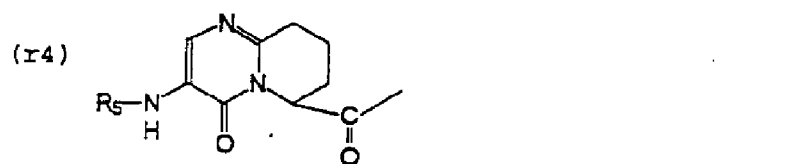
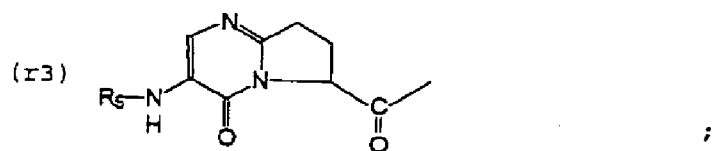
R<sub>3</sub> は、-CO-R<sub>13</sub> である。

本実施態様の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されな

い：



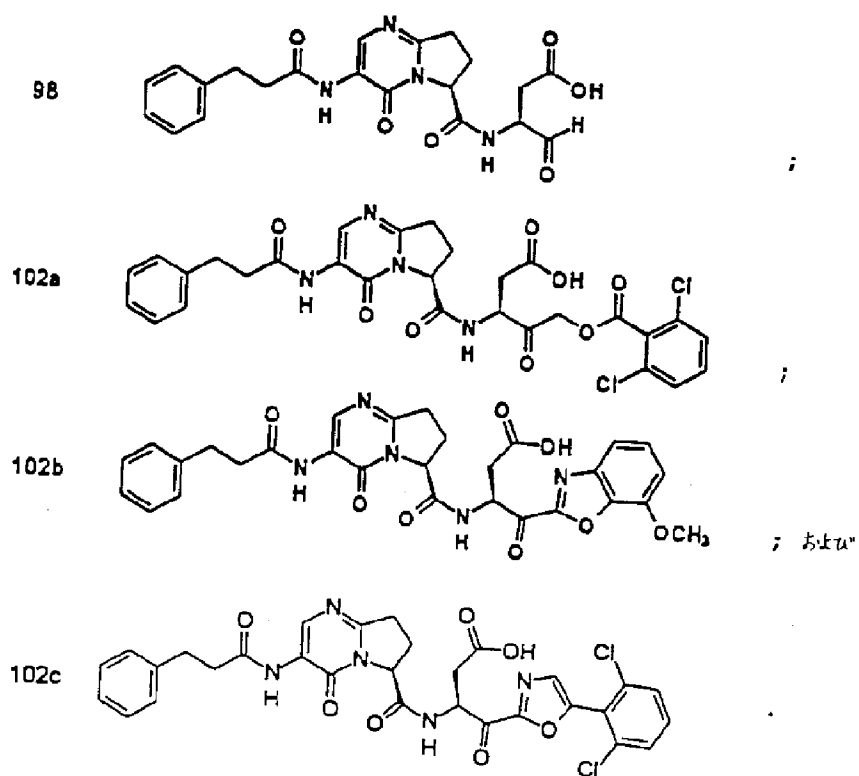
R<sub>1</sub> が、以下のとき：



これは、必要に応じて、Q<sub>1</sub> で置換されている；

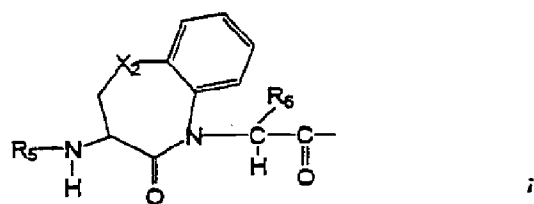
本発明の実施態様Bの好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定

されない：

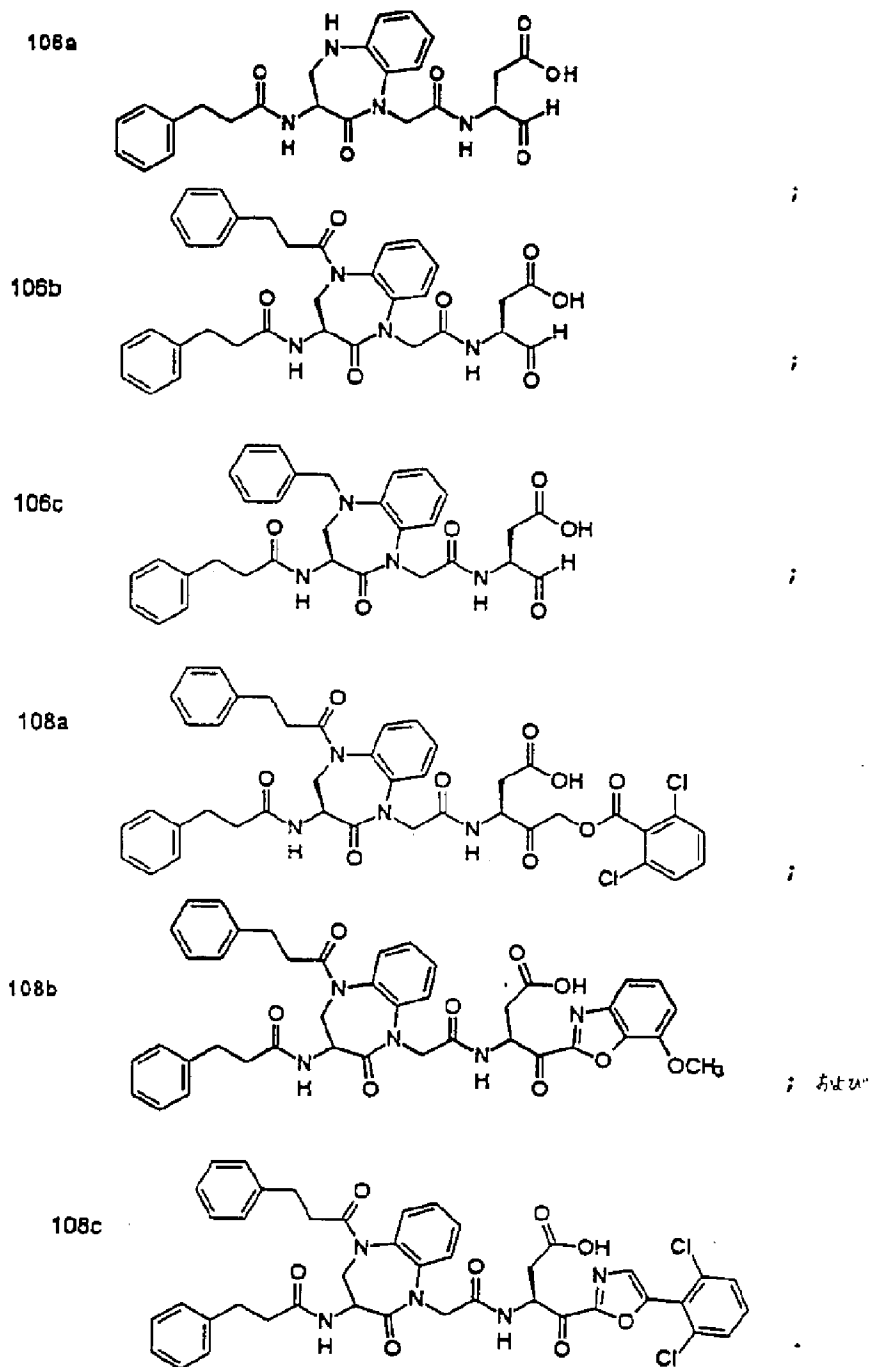


R<sub>1</sub> が、以下のとき：

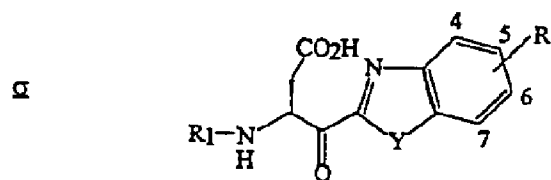
(w1)



本発明の好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：



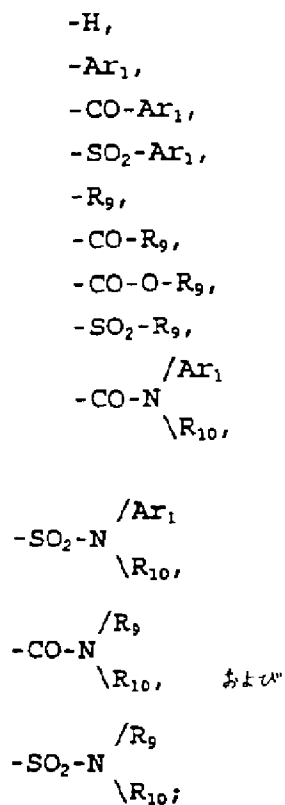
本発明の他の実施態様(C)のICEインヒビターは、式σにより表わされる：



ここで、この環は、必要に応じて、1個またはそれ以上のR基、好ましくは、0個、1個または2個のR基で置換されている；ここで、

R<sub>1</sub>は、R<sub>5</sub>-(A)<sub>p</sub>-である；

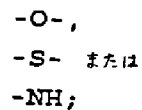
R<sub>5</sub>は、以下からなる群から選択される：



各Aは、独立して、いずれかのα-アミノ酸からなる群から選択される；

pは、0、1、2、3または4である；

Yは、以下である：



Rは、以下である：

$-H,$   
 $-O-C_{1-6} \text{ alkyl},$   
 $-NH(C_{1-6} \text{ alkyl}),$   
 $-N(C_{1-6} \text{ alkyl})_2,$   
 $-S-C_{1-6} \text{ alkyl},$   
 $-C_{1-6} \text{ alkyl}, \text{ または}$   
 $-Q_2;$

各 $R_9$ は、 $C_{1-6}$ の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、 $-OH$ 、 $-F$ または $=O$ により、単一または複数で置換され、そして必要に応じて、1個または2個の $Ar_1$ 基で置換されている；

各 $R_{10}$ は、独立して、 $-H$ または $C_{1-6}$ の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

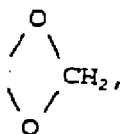
各 $T_1$ は、独立して、以下からなる群から選択される：

$-CH=CH-,$   
 $-O-,$   
 $-S-,$   
 $-SO-,$   
 $-SO_2-,$   
 $-NR_{10}-,$   
 $-NR_{10}-CO-,$   
 $-CO-,$   
 $-O-CO-,$   
 $-CO-O-,$   
 $-CO-NR_{10}-,$   
 $-O-CO-NR_{10}-,$   
 $-NR_{10}-CO-O-,$   
 $-NR_{10}-CO-NR_{10}-,$   
 $-SO_2-NR_{10}-,$   
 $-NR_{10}-SO_2-, \quad \text{および}$   
 $-NR_{10}-SO_2-NR_{10}-,$

各 $Ar_1$ は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個の間の環を含有するアリール基、3個と15個の間の炭素原子および1個と3個の間の環を含有するシクロアルキル基、および5個と15個の間の環原子および1

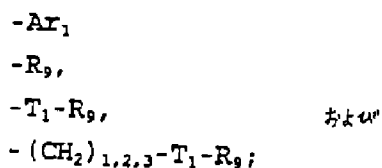


個と 3 個の間の環を含有する複素環基からなる群から選択される環状基であり、  
 該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複  
 素環基は、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$ および $-NH-$ から選択した、  
 少なくとも 1 個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1 個ま  
 たはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1 個またはそ  
 れ以上の芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、  
 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $=O$ 、 $-OH$ 、パーフルオロ $C_{1-3}$ アルキル、

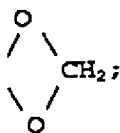


または $-Q_1$ により、単一または複数で置換されている；

各 $Q_1$ は、独立して、以下からなる群から選択される；



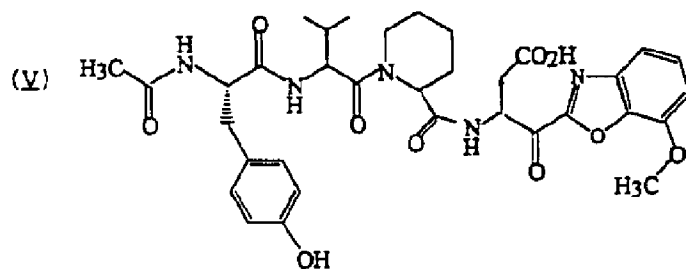
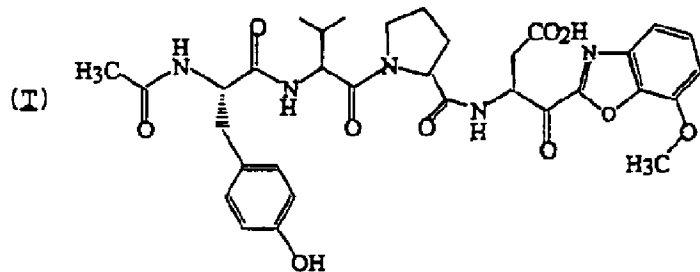
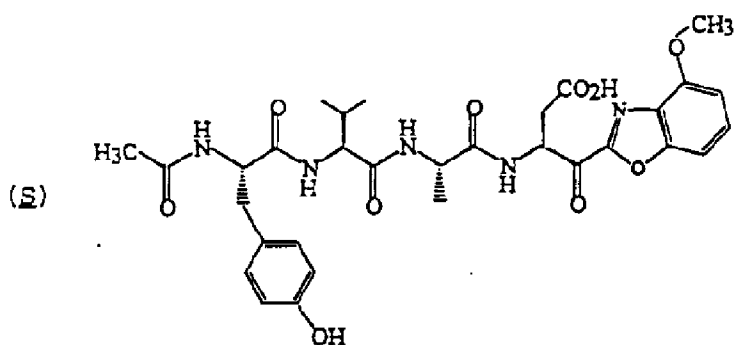
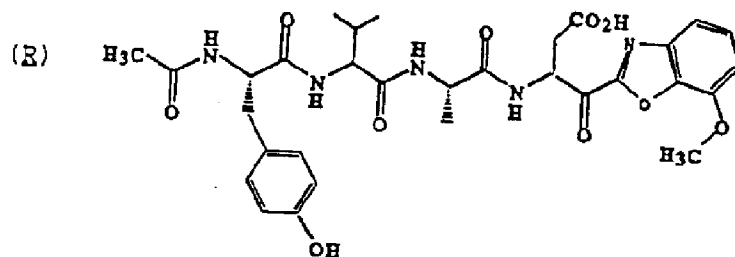
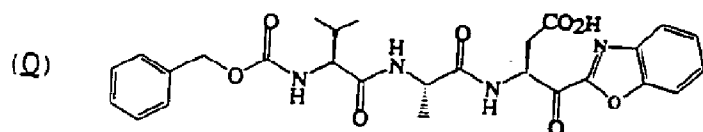
各 $Q_2$ は、独立して、 $-OH$ 、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $-CF_3$ 、および



からなる群から選択される；

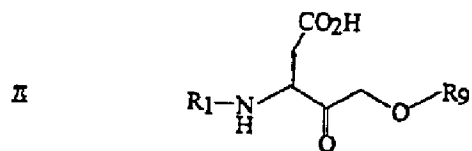
但し、 $-Ar_1$ が、1 個またはそれ以上の別の $-Ar_1$ 基を含有する $Q_1$ 基で置換され  
 ているとき、該別の $-Ar_1$ 基は、 $Q_1$ で置換されていない。

本発明の実施態様Cの好ましい化合物には、以下が包含されるが、これらに限  
 定されない：



本発明の実施態様Cの好ましい化合物には、また、各Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択されるものがある：アラニン、ヒスチジン、リジン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

本発明の他の実施態様(D)のICEインヒビターは、次式Ⅱにより表わされる：



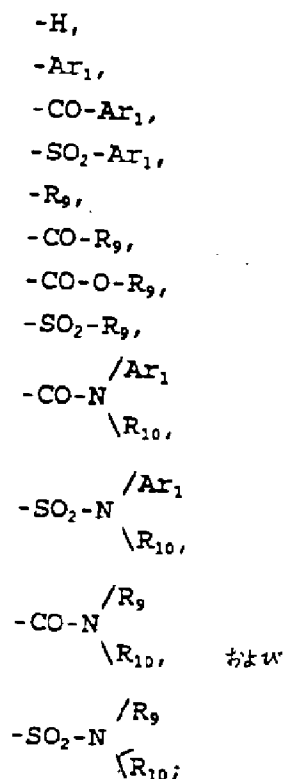
ここで、

R<sub>1</sub> は、R<sub>5</sub> - (A)<sub>p</sub> - である；

各T<sub>1</sub> は、独立して、以下からなる群から選択される：

-CH=CH- ,  
 -O- ,  
 -S- ,  
 -SO- ,  
 -SO<sub>2</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>-CO- ,  
 -CO- ,  
 -O-CO- ,  
 -CO-O- ,  
 -CO-NR<sub>10</sub>- ,  
 -O-CO-NR<sub>10</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-O- ,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-NR<sub>10</sub>- ,  
 -SO<sub>2</sub>-NR<sub>10</sub>- ,  
 -NR<sub>10</sub>-SO<sub>2</sub>- ,      および  
 -NR<sub>10</sub>-SO<sub>2</sub>-NR<sub>10</sub>- ;

R<sub>5</sub> は、以下からなる群から選択される：



各Aは、独立して、いずれかの $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される；

pは、0、1、2、3または4である；

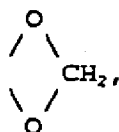
各R<sub>9</sub>は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換され、そして必要に応じて、Ar<sub>1</sub>基で置換されている；

各R<sub>10</sub>は、独立して、-HまたはC<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

Ar<sub>1</sub>は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個の間の環を含有するアリール基、3個と15個の間の炭素原子および1個と3個の間の環を含有するシクロアルキル基、および5個と15個の間の環原子および1個と3個の間の環を含有する複素環基からなる群から選択される環状基であり、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環基は、-O-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、=N-および-NH-から選択した、

少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個ま

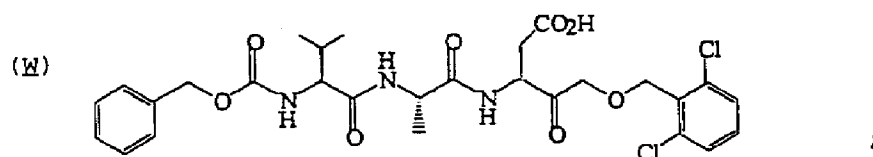
たはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環は、必要に応じて、1個またはそれ以上の芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CH}$ 、 $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、パーフルオロ $\text{C}_{1-3}$ アルキル、または

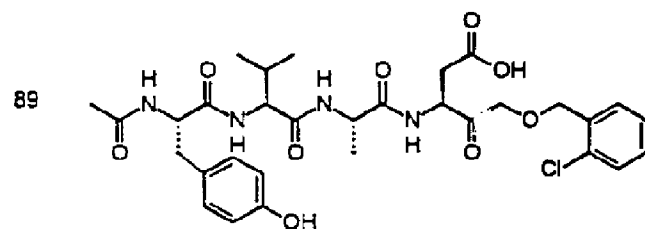
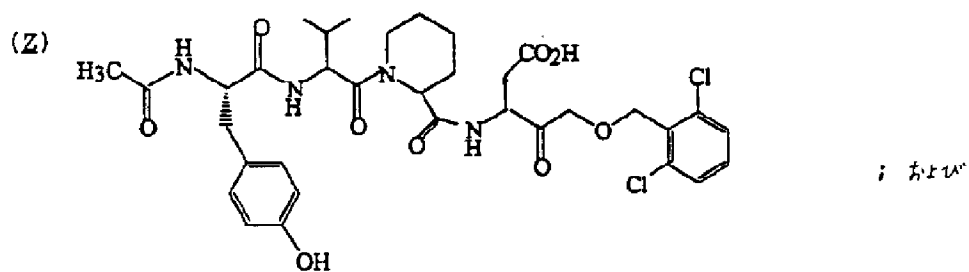
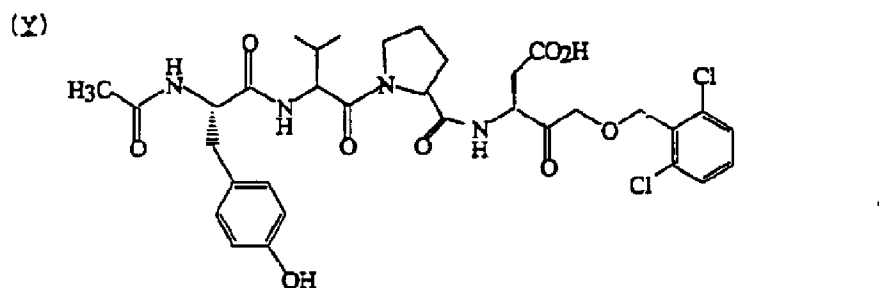
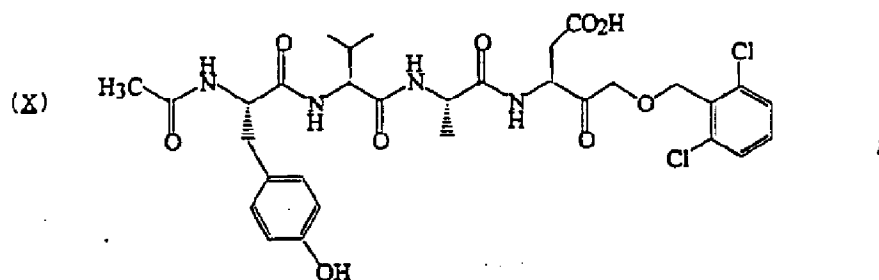


$-\text{R}_9$ 、または $-\text{T}_1-\text{R}_9$ により、単一または複数で置換されている；

本発明の実施態様Dの好ましい化合物には、 $\text{R}_9$ が $\text{C}_{1-4}$ の直鎖または分枝鎖のアルキルであるものがあり、このアルキルは $\text{Ar}_1$ で置換され、 $\text{Ar}_1$ はフェニルである。

本発明の実施態様Dの好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：





本発明の実施態様Dの好ましい化合物には、また、Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択されるものがある：アラニン、ヒスチジン、リジン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

本発明の他の実施態様(E)のICEインヒビターは、次式vにより表わされる：



各R<sub>9</sub>は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、そして必要に応じて、1個のAr<sub>1</sub>基で置換されている；

各T<sub>1</sub>は、独立して、以下からなる群から選択される：

-CH=CH-,  
 -O-,  
 -S-,  
 -SO-,  
 -SO<sub>2</sub>-,  
 -NR<sub>10</sub>-,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-,  
 -CO-,  
 -O-CO-,  
 -CO-O-,  
 -CO-NR<sub>10</sub>-,  
 -O-CO-NR<sub>10</sub>-,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-O-,  
 -NR<sub>10</sub>-CO-NR<sub>10</sub>-,  
 -SO<sub>2</sub>-NR<sub>10</sub>-,  
 -NR<sub>10</sub>-SO<sub>2</sub>-, および  
 -NR<sub>10</sub>-SO<sub>2</sub>-NR<sub>10</sub>-;

各R<sub>10</sub>は、独立して、-Hまたは-C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

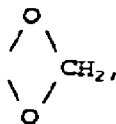
各R<sub>13</sub>は、独立して、H、R<sub>9</sub>、Ar<sub>2</sub>およびCH<sub>2</sub>T<sub>1</sub>R<sub>9</sub>からなる群から選択される；

各Ar<sub>1</sub>は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3

個の間の環を含有するアリール基、3個と15個の間の炭素原子および1個と3個の間の環を含有するシクロアルキル基、および5個と15個の間の環原子および1個と3個の間の環を含有する複素環基からなる群から選択される環状環であり、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環は、-O-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、=N-および-NH-から選択した、少なくとも1個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1個またはそれ

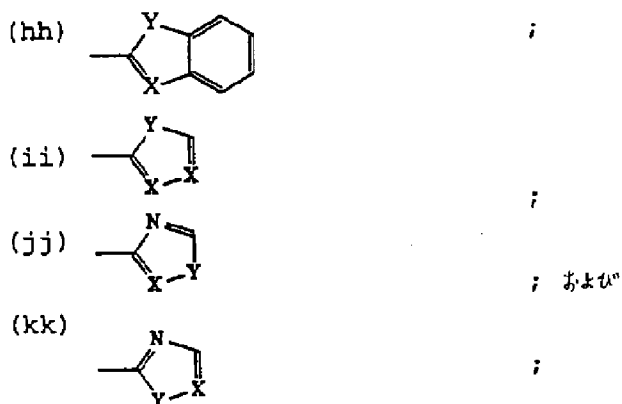


以上の芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $=\text{O}$ 、 $-\text{OH}$ 、パーフルオロ $\text{C}_{1-3}$ アルキル、または

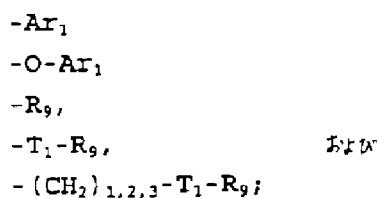


または $-\text{Q}_1$ により、単一または複数で置換されている；

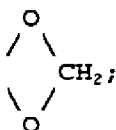
各 $\text{Ar}_2$ は、独立して、以下の基から選択され、ここで、いずれかの環は、必要に応じて、 $-\text{Q}_1$  および $-\text{Q}_2$  により単一または複数で置換されていてもよい；



各 $\text{Q}_1$ は、独立して、以下からなる群から選択される；



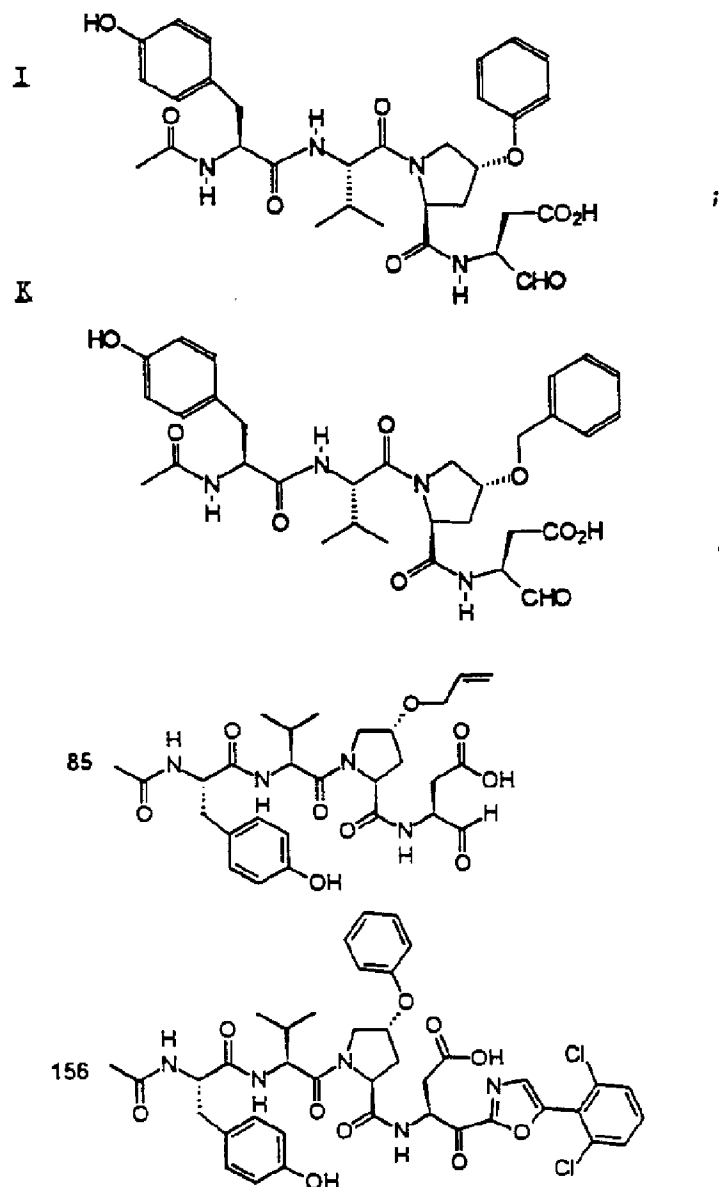
各 $\text{Q}_2$ は、独立して、 $-\text{OH}$ 、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CO}_2\text{H}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{F}$ 、 $-\text{Br}$ 、 $-\text{I}$ 、 $-\text{NO}_2$ 、 $-\text{CN}$ 、 $-\text{CF}_3$ 、および

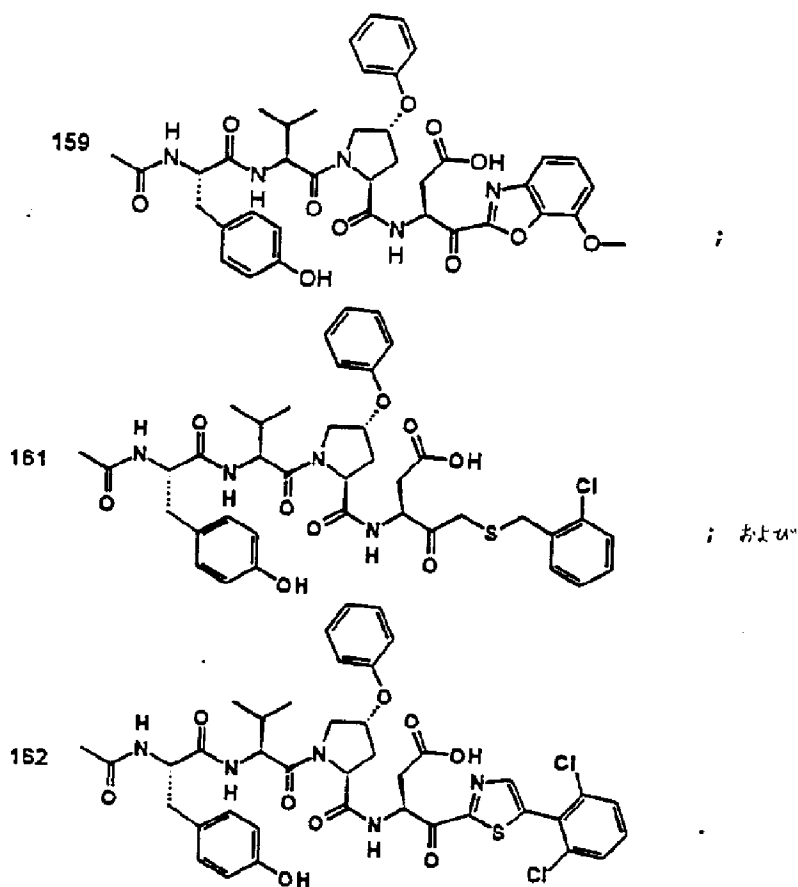


からなる群から選択される；

但し、 $-Ar_1$  が、1個またはそれ以上の別の $-Ar_1$ 基を含有する $Q_1$ 基で置換されているとき、該別の $-Ar_1$ 基は、 $Q_1$ で置換されていない；

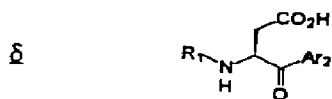
本発明の実施態様Eの好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：





本発明の実施態様Eの好ましい化合物には、また、Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択されるものがある：アラニン、ヒスチジン、リジン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

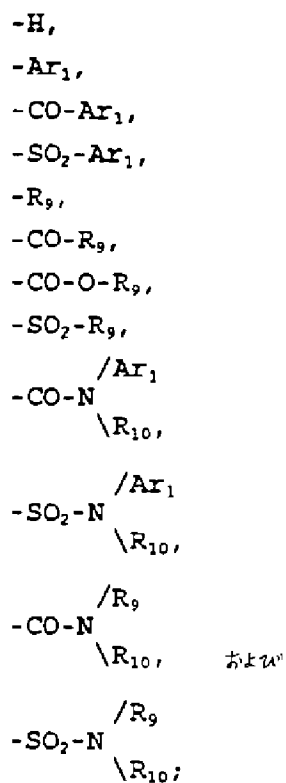
本発明の他の実施態様(F)のICEインヒビターは、次式 $\delta$ により表わされる：



ここで、

R<sub>1</sub> は、R<sub>5</sub> - (A)<sub>p</sub> - である；

R<sub>5</sub> は、以下からなる群から選択される：



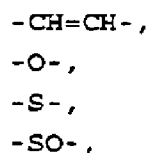
各Aは、独立して、いずれかの $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択される；

pは、0、1、2、3または4である；

各R<sub>9</sub>は、C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基であり、これは、必要に応じて、-OH、-Fまたは=Oにより、単一または複数で置換されており、そして必要に応じて、1個のAr<sub>1</sub>基で置換されている；

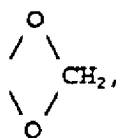
各R<sub>10</sub>は、独立して、-Hまたは-C<sub>1-6</sub>の直鎖または分枝鎖のアルキル基からなる群から選択される；

各T<sub>1</sub>は、独立して、以下からなる群から選択される：



各Ar<sub>1</sub>は、独立して、6個、10個、12個または14個の炭素原子および1個と3個の間の環を含有するアリール基、3個と15個の間の炭素原子および1個と3個

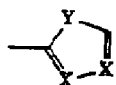
の間の環を含有するシクロアルキル基、および 5 個と 15 個の間の環原子および 1 個と 3 個の間の環を含有する複素環基からなる群から選択される環状基であり、該シクロアルキル基は、必要に応じて、ベンゼン環に縮合しており、そして該複素環基は、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $=N-$  および  $-NH-$  から選択した、少なくとも 1 個のヘテロ原子基を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1 個またはそれ以上の二重結合を含有し、該複素環基は、必要に応じて、1 個またはそれ以上の芳香環を含有し、該環状基は、必要に応じて、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $=O$ 、 $-OH$ 、パーフルオロ  $C_{1-3}$  アルキル、



または  $-Q_1$  により、単一または複数で置換されている；

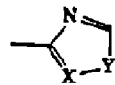
各  $Ar_2$  は、独立して、以下の基から選択され、ここで、いずれかの環は、必要に応じて、 $-Q_1$  および  $-Q_2$  により単一または複数で置換されていてもよい；

(ii)



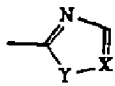
;

(jj)



; および

(kk)



;

各  $Q_1$  は、独立して、以下からなる群から選択される；

$-Ar_1$

$-O-Ar_1$

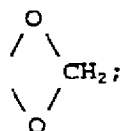
$-R_9$ ,

$-T_1-R_9$ ,

および

$-(CH_2)_{1,2,3}-T_1-R_9$ ;

各  $Q_2$  は、独立して、 $-OH$ 、 $-NH_2$ 、 $-CO_2H$ 、 $-Cl$ 、 $-F$ 、 $-Br$ 、 $-I$ 、 $-NO_2$ 、 $-CN$ 、 $-CF_3$ 、および



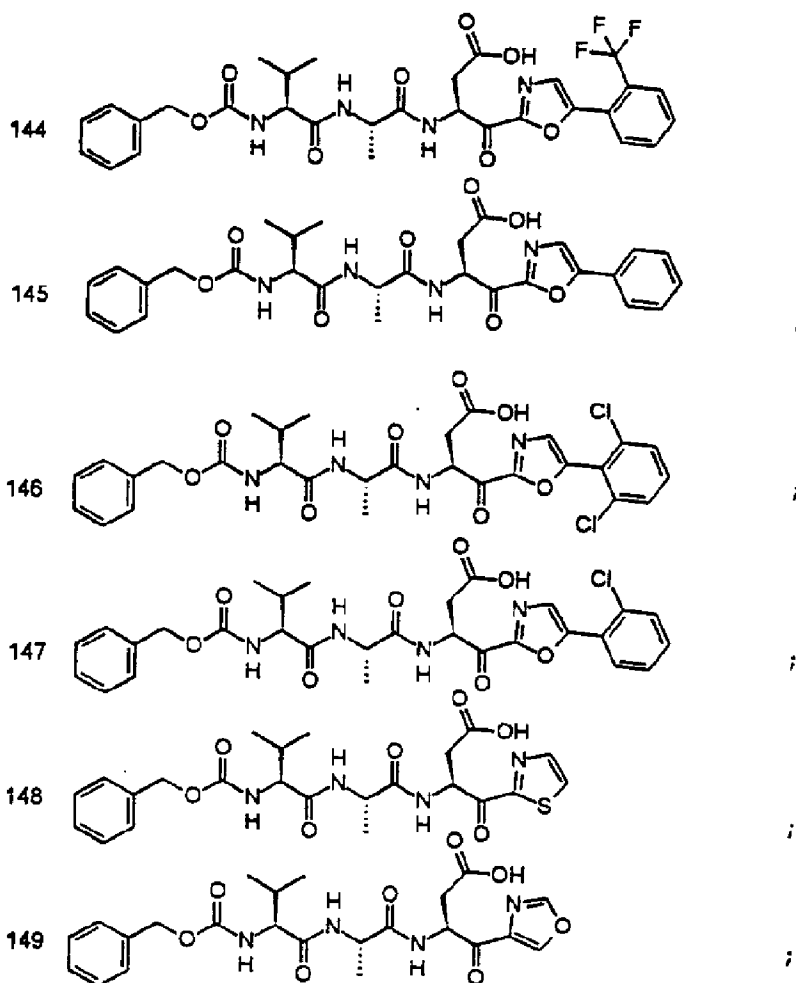
からなる群から選択される；

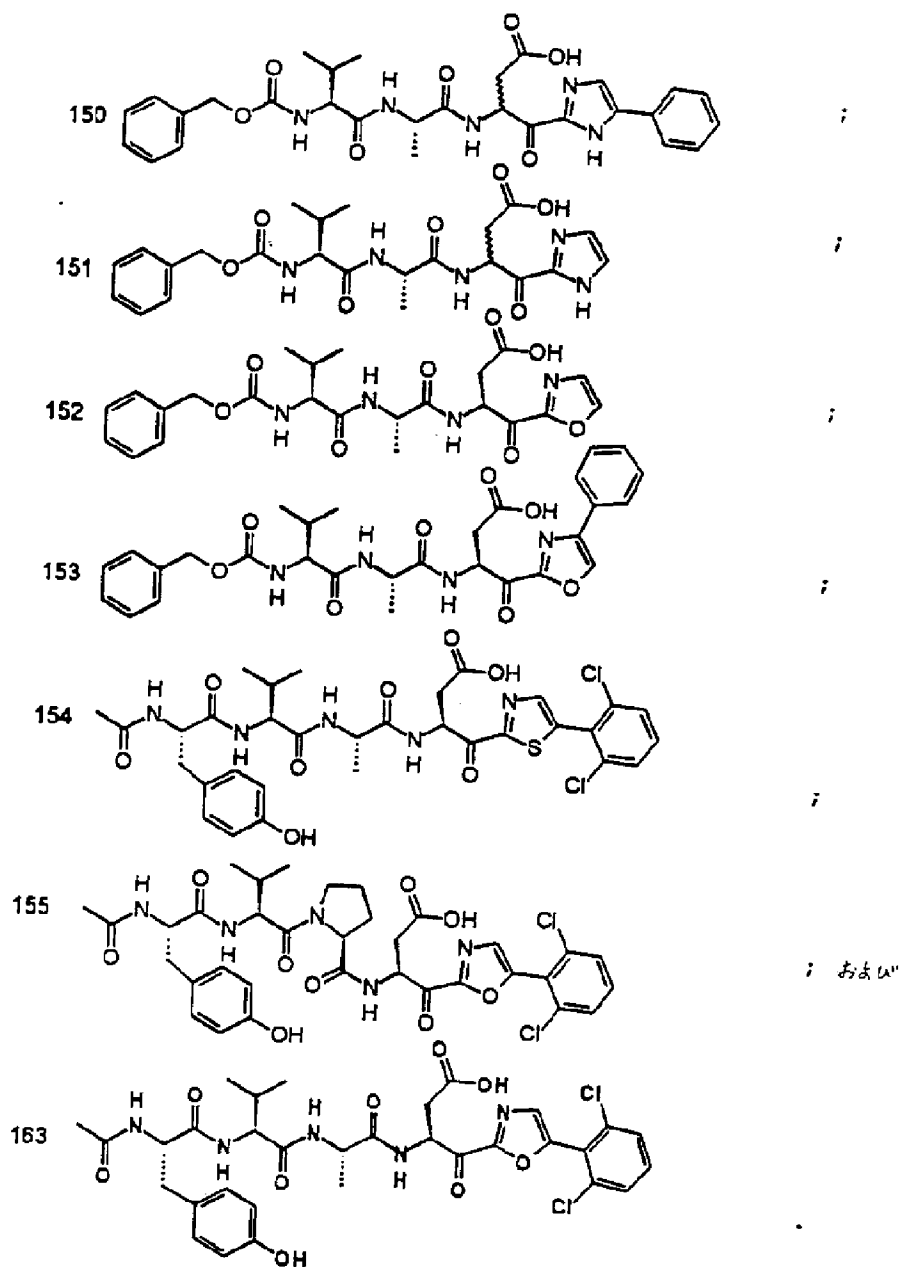
但し、 $-\text{Ar}_1$  が、1個またはそれ以上の別の $-\text{Ar}_1$ 基を含有する $\text{Q}_1$ 基で置換されているとき、該別の $-\text{Ar}_1$ 基は、 $\text{Q}_1$ で置換されていない；

各Xは、独立して、 $=\text{N}-$ および $=\text{CH}-$ からなる群から選択される；

各Yは、独立して、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ および $-\text{NH}-$ からなる群から選択される；

本発明の実施態様Fの好ましい化合物には、以下が挙げられるが、これらに限定されない：





本発明の実施態様Fの好ましい化合物には、また、Aが、独立して、以下の $\alpha$ -アミノ酸からなる群から選択されるものがある：アラニン、ヒスチジン、リジン、フェニルアラニン、プロリン、チロシン、バリン、ロイシン、イソロイシン、グ

ルタミン、メチオニン、ホモプロリン、3-(2-チエニル)アラニンおよび3-(3-チエニル)アラニン。

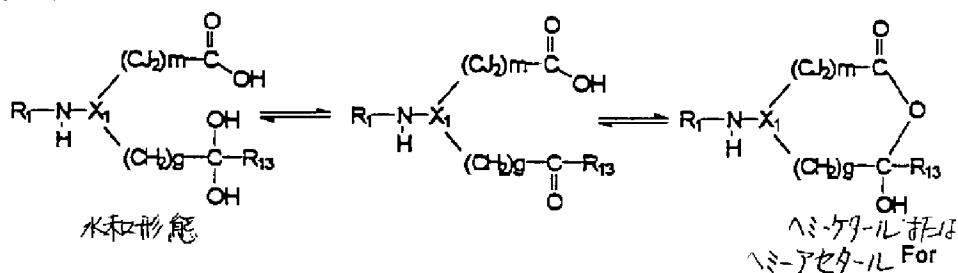
約700ダルトン未満かまたはそれに等しい分子量、さらに好ましくは、約400ダルトンと600ダルトンとの間の分子量を有する本発明の化合物が、好ましい。これらの好ましい化合物は、経口投与すると、患者の血流により、容易に吸収され得る。この経口投与を利用できることにより、このような化合物は、IL-1が媒介する疾患に対する経口的な投与による治療および予防処方に優れた試薬となる。

本発明のICEインヒビターは、通常の技術を用いて、合成できる。有利なことには、これらの化合物は、容易に入手できる出発物質から、うまく合成される。

本発明の化合物は、周知の最も容易に合成されるICEインヒビターに入る。以前に記載されたICEインヒビターは、しばしば、4個またはそれ以上のキラル中心および多数のペプチド結合を含有する。本発明の化合物が比較的容易に合成できることは、これらの化合物を大規模に生産する際に、極めて有利となる。

本発明の化合物は、溶媒の選択、pH、および当業者に公知の他のものを含めた条件に依存して、種々の平衡形態で存在し得ることを理解するべきである。このような形態のこれらの化合物の全ては、明らかに、本発明に包含される。特に、本発明の多くの化合物(特に、R<sub>3</sub>にアルデヒド基またはケトン基を含有し、Tに、カルボン酸基を含有するもの)は、以下に描写するように、ヘミケタール(またはヘミアセタール)形態または水和形態をとり得る：

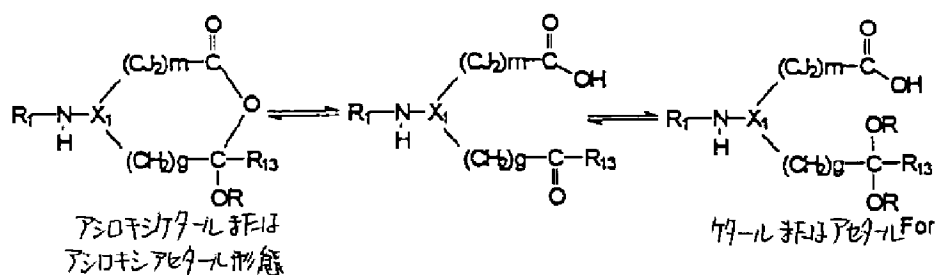
(EQ1)



溶媒の選択および当業者に公知の他の条件に依存して、本発明の化合物はまた、アシルオキシケタール形態、アシルオキシアセタール形態、ケタール形態またはアセタール形態をとり得る：



(EQ2)



さらに、本発明の化合物の平衡形態は、互変異性体形態を包含し得ることを理解すべきである。このような形態のこれらの化合物の全ては、明らかに、本発明に包含される。

本発明の化合物は、選択的な生物学的特性を高めるために、適切な機能化により、変性できることを理解すべきである。このような変性は、当該技術分野で公知であり、これには、所定の生体系(例えば、血液、リンパ系、中枢神経系)への生体浸透性を高めるもの、経口適用性を高めるもの、注射による投与をするために溶解性を高めるもの、代謝を変えるもの、および排出速度を変えるものが挙げられる。さらに、この化合物は、プロドラッグに対する代謝または他の生化学過程の作用の結果として、所望化合物が患者の体内で形成されるように、プロドラッグ形態に変えることができる。プロドラッグ形態のいくつかの例には、ケトン基またはアルデヒド基を含有する化合物のケタール形態、アセタール形態、オキシム形態およびヒドラゾン形態が包含され、この場合、特に、それらの形態は、本発明の化合物のR<sub>3</sub>基で生じる。

本発明の化合物は、ICEに対する優れた配位子である。従って、これらの化合物は、IL-1が媒介する疾患で起こる事象(例えば、前駆体IL-1βの成熟IL-1βへの転化)を標的にして阻害でき、それにより、炎症性疾患、自己免疫疾患および神経性変性疾患におけるそのタンパクの最終的な活性を標的にして阻害できる。例えば、本発明の化合物は、ICEを阻害することにより前駆体IL-1βの成熟IL-1βへの転化を阻害する。ICEは、成熟IL-1の生成に必須なために、この酵素の阻害は、成熟IL-1の生成を阻害することにより、IL-1が媒介する生理学的な作用および症状(例えば、炎症)の開始を効果的に妨害する。それゆえ、IL-1β前駆体

の活性を阻害することにより、本発明の化合物は、IL-1インヒビターとして、効果的に作用する。

本発明の化合物は、通常の様式にて、IL-1により媒介される疾患の治療に使用できる。このような治療方法、それらの用量レベルおよび必要条件是、利用可能な方法および技術から、当業者により選択され得る。例えば、本発明の化合物は、薬学的に受容可能な様式およびその疾患の程度を弱めるのに効果的な量で、IL-1媒介疾患を罹っている患者に対し投与するための薬学的に受容可能なアジュバントと組み合わせてもよい。

他方、本発明の化合物は、長時間にわたって、IL-1が媒介する疾患に対し個体を治療するか保護する組成物および方法にて、使用できる。これらの化合物は、これらの組成物にて、薬学的組成物におけるICEインヒビターの通常の利用に一致する様式で、単独で、または本発明の他の化合物と組み合わせて使用できる。例えば、本発明の化合物は、通常ワクチンで使用され、IL-1が媒介する疾患に対し長期間にわたって個体を保護する予防的有効量で投与される、薬学的に受容可能なアジュバントと組み合わせてもよい。

本発明の化合物はまた、種々のIL-1が媒介する疾患に対する治療または予防の効果を高めるために、他のICEインヒビターと同時投与してもよい。

さらに、本発明の化合物は、通常抗炎症剤か、またはマトリックスメタロプロテアーゼインヒビター、リポキシゲナーゼインヒビター、およびIL-1 $\beta$ 以外のサイトカインの拮抗薬のいずれかと共に使用できる。

本発明の化合物はまた、IL-1が媒介する疾患症候（例えば、炎症）を予防するかまたは格闘するために、免疫調節剤（例えば、プロピリミン、抗ヒト $\alpha$ インターフェロン抗体、IL-2、GM-CSF、メチオニンエンケファリン、インターフェロン $\alpha$ 、ジエチルジチオカーバメート、腫瘍壊死因子、ナルトレキソンおよびrEPO）と組み合わせて、またはプロスタグランジンと組み合わせて、投与できる。

本発明の化合物を、他の試薬との組み合わせ治療において投与するとき、それらは、患者に連続的にまたは同時に投与できる。他方、本発明に従った薬学的組成物または予防組成物は、本発明のICEインヒビターおよび他の治療薬または予防薬の組合せから構成されていてもよい。

本発明の薬学的組成物は、いずれかの薬学的に受容可能なキャリア、アジュバントまたはビヒクルと共に、本発明のいずれかの化合物およびそれらの薬学的に受容可能な塩を含有する。本発明の薬学的組成物で使用する薬学的に受容可能なキャリア、アジュバントおよびビヒクルには、イオン交換体、アルミナ、ステアリン酸アルミニウム、レシチン、血清タンパク(例えば、ヒト血清アルブミン)、緩衝液基質(例えば、リン酸塩)、グリジン、ソルビン酸、ソルビン酸カリウム、飽和植物性脂肪酸の部分グリセリド混合物、水、塩または電解質(例えば、硫酸プロタミン)、リン酸水素二ナトリウム、リン酸水素カリウム、塩化ナトリウム、亜鉛塩、コロイド状シリカ、三ケイ酸マグネシウム、ポリビニルピロリドン、セルロースベースの基質、ポリエチレングリコール、ナトリウムカルボキシメチルセルロース、ポリアクリル酸エステル、ワックス、ポリエチレンーポリオキシプロピレンブロック共重合体、ポリエチレングリコールおよび羊毛脂が挙げられるが、これらに限定されない。

本発明の薬学的組成物は、経口的、非経口的に、吸入噴霧により、局所的に、直腸から、鼻から、頬から、膣から、または移植したレザバーを介して、投与できる。経口投与が好ましい。本発明の薬学的組成物は、任意の従来の非毒性で薬学的に受容可能なキャリア、アジュバントまたはビヒクルを含有し得る。本明細書で使用する非経口的との用語は、皮下、皮内、静脈内、筋肉内、関節内、滑液内、胸骨内、鞘内、病巣内および頭蓋内の注射技術または注入技術を含む。

この薬学的組成物は、例えば、無菌の注射可能な水性懸濁液または油性懸濁液として、無菌の注射可能な製剤の形態であり得る。この懸濁液は、適当な分散剤または湿潤剤(例えば、Tween 80)および懸濁剤を用いて、当該技術分野で公知の技術に従って、処方できる。この無菌の注射可能な製剤はまた、例えば、1,3-ブタンジオール中の溶液として、非毒性の非経口的に受容可能な希釈剤または溶媒中の無菌の注射可能な溶液または懸濁液であり得る。使用できる受容可能なビヒクルおよび溶媒には、マンニトール、水、リンガー溶液および等張性塩化ナトリウム溶液がある。さらに、従来、溶媒または懸濁媒体として、無菌の不揮発性油が使用されている。この目的には、いずれかのブランドの不揮発性油が使用でき、これには、合成のモノグリセリドまたはジグリセリドが含まれる。脂肪酸(例

え

ば、オレイン酸)およびそのグリセリド誘導体は、天然の薬学的に受容可能なオイル(例えば、オリーブ油またはひまし油、特に、それらのポリオキシエチル化した型)と同様に、注射可能物の調製に有用である。これらのオイル溶液または懸濁液はまた、長鎖アルコール希釈剤または分散剤(例えば、Ph. Helvまたは類似のアルコール)を含有し得る。

本発明の薬学的組成物は、いずれかの経口的に受容可能な投薬形態(これには、カプセル、錠剤、および水性懸濁液および水性溶液が含まれるが、それらに限定されない)で、経口的に投与できる。経口用途に対する錠剤の場合には、通常使用されるキャリアには、ラクトースおよびコーンスターチが挙げられる。潤滑剤(例えば、ステアリン酸マグネシウム)もまた、典型的には、添加される。カプセル形態の経口投与に有用な希釈剤には、ラクトースおよび乾燥コーンスターチが挙げられる。水性懸濁液を経口投与するとき、その活性成分は、乳化剤および懸濁剤と組み合わせられる。望ましいなら、ある種の甘味料および/または着香剤および/または着色剤を添加してもよい。

本発明の薬学的組成物はまた、直腸投与のための座剤の形態で、投与できる。これらの組成物は、本発明の化合物と、適切な非刺激性の賦形剤(これは、室温で固体であるが、直腸温度では液体であり、従って、直腸で融けて活性成分を放出する)とを混合することにより、調製できる。このような物質には、ココアバター、密ろうおよびポリエチレングリコールが挙げられるが、これらに限定されない。

所望の治療が、局所的な適用により容易にアクセスできる領域または器官を包含するとき、本発明の薬学的組成物の局所投与は、特に有用である。皮膚に局所的に適用するためには、この薬学的組成物は、キャリアに懸濁するかまたは溶解した活性成分を含む適切な軟膏で、処方すべきである。本発明の化合物の局所投与用のキャリアには、鉱油、液化石油、ホワイト石油(white petroleum)、プロピレングリコール、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン化合物、乳化ワックスおよび水が挙げられるが、これらに限定されない。他方、この薬学的組成物

は、キャリアに懸濁するかまたは溶解した活性化合物を含む適切なローションまたはクリームで処方できる。適切なキャリアには、鉱油、ソルビタンモノステア

レート、ポリソルベート 60、セチルエステルワックス、セテアリール(cetearyl)アルコール、2-オクチルドデカノール、ベンジルアルコールおよび水が挙げられるが、これらに限定されない。本発明の薬学的組成物はまた、直腸座剤製剤により、または適切な浣腸製剤にて、下部腸管に局所的に適用できる。局所的な経皮パッチもまた、本発明に含まれる。

本発明の薬学的組成物は、鼻エアロゾルまたは鼻吸入により、投与できる。このような組成物は、薬学的処方の当該技術分野で公知の技術に従って、調製され、生理食塩液中の溶液として、ベンジルアルコールまたは他の適切な防腐剤、生物学的利用能を高めるための吸収促進剤、フルオロカーボン、および/または当該技術分野で公知の他の可溶化剤または分散剤を使用して、調製できる。

本発明の化合物により治療または予防できる IL-1 媒介疾患には、炎症性疾患、自己免疫疾患および神経性変性疾患が挙げられるが、これらに限定されない。

治療または予防できる炎症性疾患には、例えば、敗血症性ショック、敗血症、および成人呼吸困難症候群が挙げられるが、これらに限定されない。標的の自己免疫疾患には、例えば、リウマチ様関節炎、全身性エリテマトーデス、強皮症、慢性甲状腺炎、グレーブス病、自己免疫胃炎、インシュリン依存性糖尿病メリタス、自己免疫溶血性貧血、自己免疫好中球減少症、血小板減少症、慢性活動性肝炎、重症筋無力症および多発性硬化症が挙げられる。また、標的の神経性変性疾患には、例えば、筋萎縮性側索硬化症、アルツハイマー病、パーキンソン病、および一次側索硬化症が挙げられる。本発明の ICE インヒビターはまた、創傷の治療を促進するために使用できる。また、本発明の ICE インヒビターは、感染症を治療するのに使用できる。

本発明は、IL-1 が媒介する疾患を予防し治療するために、本明細書で開示の化合物を使用することに焦点をあてているものの、本発明の化合物はまた、他のシステインプロテアーゼのインヒビターとして、使用できる。

本発明の化合物はまた、ICE または他のシステインプロテアーゼに効果的に結

合する市販試薬として、有用である。市販試薬としては、本発明の化合物およびそれらの誘導体は、標的ペプチドのタンパク質分解を阻止するために使用できるか、または誘導体化されて、アフィニティークロマトグラフィー用の拘束基質として、安定な樹脂に結合できる。市販のシスチンプロテアーゼインヒビターを特徴づけるこれらの用途および他の用途は、当業者に明らかである。

本発明をさらに十分に理解するために、以下の実施例を示す。これらの実施例は、例示の目的だけのものであり、いずれの様式でも、本発明の範囲を限定するものとして解釈すべきではない。

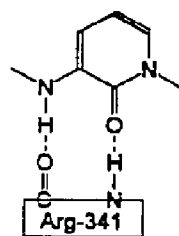
### 実施例 1

以下の実施例は、本発明を具体化する薬剤設計の工程を説明する。

工程 1) ICEの2個の水素結合部分(ここでは、Arg-341のバックボーンC=OおよびN-Hである)を選択する。

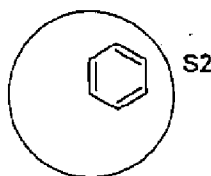
工程 2) 骨格(ここでは、ピリドン誘導体である)を選択し、この骨格の水素結合部分が、工程 1 で選択した水素結合部分と適切な水素結合を形成できることを確認する。この確認は、ICEの活性部位の環境における骨格断片を最小にする分子力学技術を用いることにより、行う。

(Z1)

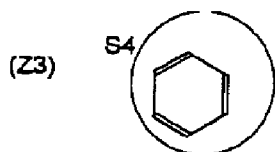


工程 3) 次の標的としての疎水性ポケット(ここでは、S2である)および疎水性部分(ここでは、ベンゼンである)を選択する。実質的な疎水性の重なりが確実に得られるように、このS2ポケット内のベンゼン基を最小にする。

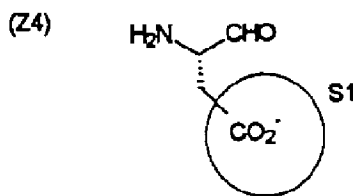
(Z2)



工程4) 次の標的としての他の疎水性ポケット(ここでは、S4である)および疎水性部分(ここでは、ベンゼンである)を選択する。実質的な疎水性の重なりが確実に得られるように、このS4ポケット内のベンゼン基を最小にする。

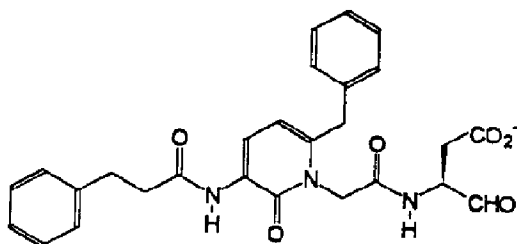


工程5) このS1極性ポケットを、電気陰性部分(ここでは、アスパラギン酸により提供されるカルボキシレート側鎖であり、そのC-末端は、アルデヒドに還元されている)で満たす。このカルボキシレート側鎖が、このS1極性ポケットとの好ましい静電的な相互作用を確実に保持するように最小化する。



工程6) 好ましくは、化学的に合理的な構造に一致する最小数の結合を用いて、この骨格を、工程3、4および5に由来の部分と結合する。ICEの活性部位にて、全複合分子を最小化する。

(Z5)



工程7) ICEに結合するのに必要な立体配座を有するときの、この分子のエネルギーを評価する。次いで、このエネルギーを最小化し、再び評価する—これは、自由立体配座エネルギーである。可能なインヒビターのICEへの結合のための歪みエネルギーは、この自由立体配座エネルギーと束縛立体配座エネルギーとの差である。この歪みエネルギーは、約10 kcal/mol未満であるべきである。この

場

合、歪みエネルギー10.1 kcal/molに対して、この束縛立体配座エネルギーは、 $-1.6$  kcal/molであり、この自由立体配座エネルギーは、 $-11.7$  kcal/molである。

工程8) 上記の工程を用いて設計したインヒビターを製造し、150 nMの $K_i$ を有することを示した。

## 実施例2

本発明のいくつかの化合物について、以下の3つの方法を用いて、阻害定数( $K_i$ )および $IC_{50}$ を求めた。

### 1. UV可視基質を用いた酵素アッセイ

このアッセイは、スクシニル-Tyr-Val-Ala-Asp-pニトロアニリド基質を用いて行う。類似基質の合成は、L. A. Reiter(Int. J. Peptide Protein Res. 43, 87~96(1994年))に記載されている。このアッセイ混合物は、以下を含有する：

65  $\mu$ lの緩衝液(10 mM トリス、1 mM DTT、0.1% CHAPS @pH 8.1)

10  $\mu$ lのICE (~1mOD/分の速度を得るための50 nMの最終濃度)

5  $\mu$ lのDMSO/インヒビター混合物

20  $\mu$ lの400  $\mu$ M基質(80  $\mu$ Mの最終濃度)

100  $\mu$ lの全反応容量

この可視ICEアッセイは、96ウェルのマイクロタイタープレートで行う。ここで挙げた順序で、このウェルに、緩衝液、ICEおよびDMSO(もし、インヒビターが存在しているなら)を添加する。これらの成分を、全ての成分を全てのウェルに添加した時点から始めて、室温で15分間インキュベートしたままにする。このマイクロタイタープレートの読みを、37°Cでインキュベートするようにセットする。15分間のインキュベーション後、これらのウェルに基質を直接添加し、この反応を、37°Cで20分間での405~603 nmの発色団(pNA)の放出に従ってモニターする。データの線形適合操作を行い、その速度を、mOD/分で計算する。インヒビターの関与する実験中には、DMSOだけが存在しており、他の実験では、100  $\mu$ lの容量を補うために、緩衝液を用いる。



## 2. 蛍光性基質を用いた酵素アッセイ

このアッセイは、特に、Thornberryら (Nature 356 : 768~774 (1992年)) に従って行ない、この文献に述べてある基質17を用いる。この基質は、以下である : Acetyl-Tyr-Val-Ala-Asp-アミノ-4-メチルクマリン (AMC)。以下の成分を混合する :

65  $\mu$ l の緩衝液 (10 mM トリス、1 mM DTT、0.1% CHAPS @pH 8.1)

10  $\mu$ l の ICE (2 ~ 10 nM の最終濃度)

5  $\mu$ l の DMSO/インヒビター溶液

20  $\mu$ l の 150  $\mu$ M 基質 (30  $\mu$ M の最終濃度)

100  $\mu$ l の全反応容量

このアッセイは、96ウェルのマイクロタイタープレートで行う。このウェルに、緩衝液およびICEを添加する。これらの成分を、温度制御したウェルプレートにて、37°Cで15分間インキュベートしたままにする。15分間のインキュベーション後、これらのウェルに基質を直接添加することにより、反応を開始し、この反応を、380 nmに対する励起波長および460 nmの発光波長を用いたAMC蛍光体の放出に従って、@37°Cで30分間モニターする。各ウェルに対するデータの線形適合操作を行い、その速度を、秒あたりの蛍光単位で計算する。

酵素阻害定数 ( $K_i$ ) または阻害様式 (競合的、不競合的または非競合的) の決定については、種々のインヒビター濃度で酵素アッセイにて決定した速度データは、コンピューターで、標準酵素速度式 (I.H. Segel, Enzyme Kinetics, Wiley-Interscience, 1975年を参照) に適合させる。

## 3. 細胞アッセイ

ヒト末梢血単核細胞 (PBMC) または強化粘着性単核細胞の混合集団を用いた、IL-1 $\beta$  アッセイ

ICEによるプレ IL-1 $\beta$  のプロセッシングは、種々の細胞源を用いて、細胞培養物で測定できる。健康な供与者から得たヒトPBMCは、多くの種類の生理学的刺激に対して、インターロイキンおよびサイトカインのスペクトルを生じるリンパ球の亜型細胞および単核細胞の混合集団を与える。PBMCに由来の粘着性の単核細胞

は、活性化細胞によるサイトカイン生成の選択研究に対して、正常な単核細胞の強化源を与える。

#### 実験手順：

DMSOまたはエタノール中の試験化合物の一連の初期希釈液を調製し、それぞれ、RPMI-10%FBS培地(これは、2 mMのL-グルタミン、10 mMのHEPES、50Uの50  $\mu$ g/mlペン/ストレプト(strep)を含有する)に引き続き希釈して、0.4%DMSOおよび0.4%エタノールを含む4x最終試験濃度の薬剤を得る。DMSOの最終濃度は、全ての薬剤希釈液に対して、0.1%である。ICE阻害アッセイで決定した試験化合物の見掛けの $K_i$ を含めた濃度滴定は、一般に、一次化合物の選別に用いられる。

一般に、5個～6個の化合物希釈液を試験し、各細胞培養物の上澄み液に対して、二重(duplicate)ELISA測定を用いて、この細胞成分のアッセイを2回行った。

#### PBMCの単離およびIL-1のアッセイ：

1パイントのヒト血液から単離した軟層細胞(40～45 mlの最終の血漿プラス細胞を生じる)を、80 mlまで培地で希釈し、LeukoPREP分離管(Becton Dickinson)に、それぞれ、10 mlの細胞懸濁液を入れる。1500～1800 xgでの15分間の遠心分離後、この血漿/培地層を吸引し、次いで、この単各細胞層をパスツールピペットで集め、そして15 mlの円錐型遠心管(Corning)に移す。培地を加えて、その容量を15 mLとし、300 xgで15分間にわたって反転および遠心することにより、穏やかに混合する。このPBMCペレットを小容量の培地に再懸濁し、細胞を数えて、 $6 \times 10^6$  細胞/mlに調整する。

この細胞アッセイのためには、24ウェルの平底部の細胞組織培養プレート(Corning)、0.5 mlの試験化合物希釈液および0.5 mlのLPS溶液(Sigma #L-3012；完全RPMI培地で調製した20 ng/ml溶液；最終LPS濃度は5 ng/ml)の各ウェルに、1.0 mlの細胞懸濁液を添加する。試験化合物およびLPSの0.5 ml添加物は、通常、このウェルの内容物を混合するのに充分である。1実験あたり、3個のコントロール混合物を操作し、それらは、LPSのみ、溶媒ビヒクルコントロールおよび/または別の培地であり、最終培養物の容量を2.0 mlに調整する。この細胞培養物を、

5%のCO<sub>2</sub>の存在下にて、37℃で16～18時間インキュベートする。

インキュベーション期間の最終時点で、細胞を取り出し、15 mlの円錐型遠心管に移す。200 xgでの10分間の遠心分離後、上澄み液を取り出し、1.5 mlのIPPENDORF管に移す。この細胞ペレットは、プレIL-1 $\beta$ 特異抗血清を用いて、

ウェスタンブロット法またはELISAにより、細胞質抽出液のプレIL-1 $\beta$ および/または成熟IL-1 $\beta$ の含量を生化学評価するために使用し得ることは注目される。

。

#### 粘着性の単核細胞の単離：

上記のように、PBMCを単離し調製する。まずウェルに培地(1.0 ml)を添加し、続いて、このPBMC懸濁液0.5 mlを添加する。1時間のインキュベーション後、プレートを手軽に振盪し、各ウェルから、非粘着性細胞を吸引する。次いで、培地1.0 mLと共に、ウェルを手軽に3回洗浄し、1.0 mL培地に最終的に再懸濁させる。このような粘着性細胞の強化により、一般に、1ウェルあたり、2.5～3.0  $\times 10^5$ の細胞が生じる。試験化合物、LPSおよび細胞の添加、インキュベーション条件および上澄み液のプロセッシングを、上記のように進行させる。

#### ELISA：

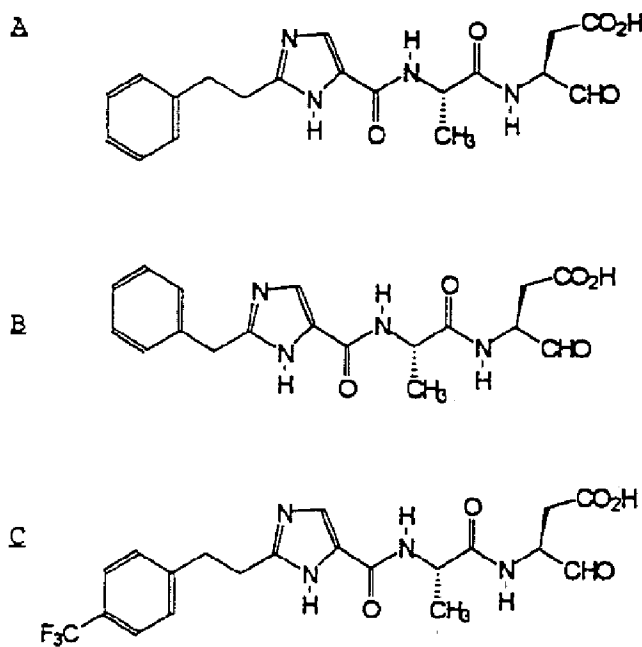
成熟IL-1 $\beta$ の測定用に、Quantikineキット(R&D Systems)を使用した。製造業者の指示に従って、アッセイを行う。PBMCおよび粘着性の単核細胞ポジティブコントロールの両方にて、約1～3 ng/mlの成熟IL-1 $\beta$ レベルを認めた。ELISAアッセイは、試験パネルでの上澄み液の最適な希釈液を選択するために、LPSポジティブコントロールに由来の上澄み液の1：5、1：10および1：20希釈液上で行う。

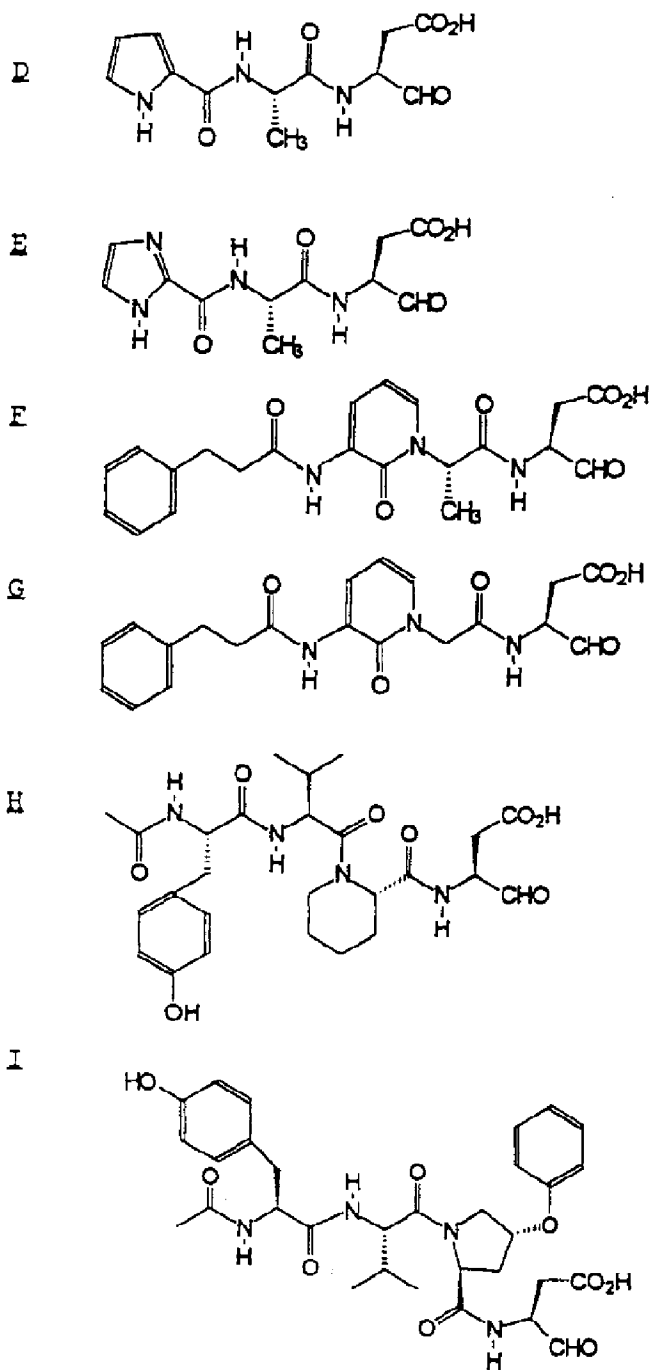
これらの化合物の潜在阻害能力は、IC<sub>50</sub>値で表わし、これは、このポジティブコントロールと比較して、この上澄み液中に、50%の成熟IL-1 $\beta$ が検出されるインヒビター濃度である。

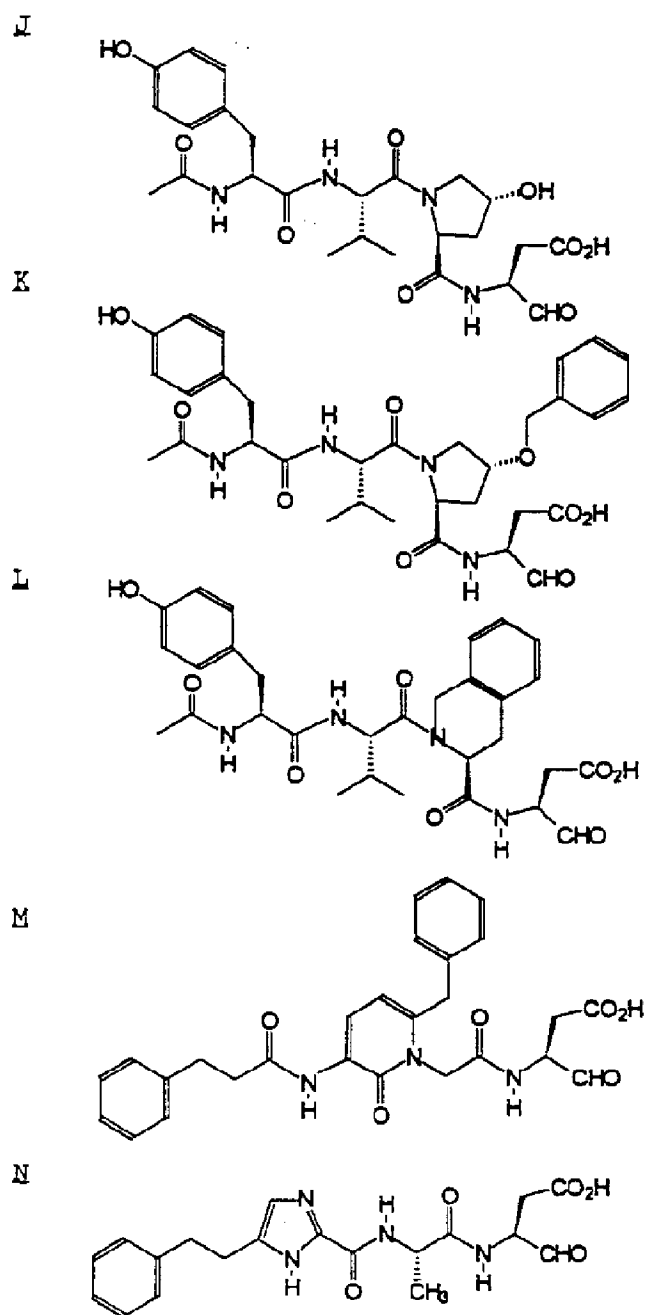
指示したアッセイを用いて、化合物AからNについて、以下のK<sub>i</sub>値およびIC<sub>50</sub>値を決定した。化合物AからNに対する構造を、この表の次に挙げる。

化合物	$K_i$ ( $\mu\text{M}$ ), 示されたアッセイによる :		
	UV-可視 $K_i$ ( $\mu\text{M}$ )	蛍光 $K_i$ ( $\mu\text{M}$ )	細胞 $\text{IC}_{50}$ ( $\mu\text{M}$ )
A	5.5		25.0
B	8.6		20.0
C	10		>30
D	4.7		
E	3.2		
F	0.15		2 - 4
G	4.8		
H	0.023	0.0047	6 - 11
I	0.0072	0.0052	2.6
J	0.012	0.0039	5 - 7
K	0.010	0.002	2 - 11
L	0.014		
M	0.15		
N	0.95		

化合物AからNの構造は、以下である：







### 実施例 3

実施例 2 の化合物を、以下のようにして合成した。

H. N-(N-アセチルチロシニルバリニルピペコリル)-3-アミノ-4-オキソブタン酸

工程 A. N-(N-tert-ブトキシカルボニルピペコリル)-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン

Chapman(Bioorg. & Med. Chem. Lett. 1992、2、613~618)により報告された方法と類似の方法により、N-t-ブトキシカルボニルピペコリン酸(460 mg、2.0 mmol)およびN-アシルオキシカルボニル-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン(530 mg、1.82 mmol)の反応を行い、654 mgの表題化合物を得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>, (回転異性体として存在)) δ  
7.35 (m, 5H), 6.88 (br. s, 1H), 4.9-4.45 (m, 4H), 3.95 (br. m, 2H), 3.06 (m, 1H), 2.9 (m, 1H), 2.7 (br. m, 1H), 2.45 (m, 1H), 2.2 (m, 1H), 1.7-1.5 (m, 3H), 1.45 (two s, 9H).

工程B. N-ピペコリル-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン

N-(N-t-ブトキシカルボニルピペコリル)-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン(654 mg)を、ジクロロメタン中の25%トリフルオロ酢酸15 mlに溶解し、室温で撹拌した。この混合物を濃縮して、ゴム状の残渣を得た。この残渣をジクロロメタンに溶解し、10%重炭酸ナトリウムで洗浄した。その有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして濃縮して、ベージュ色の固体として、422 mgの表題化合物を得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ 7.38 (m, 5H), 7.15 (d, 1H), 5.55 (d, 1H), 4.95-4.8 (m, 1H), 4.78 (m, 1H), 4.65 (d, 1H), 4.45 (m, 1H), 3.2 (m, 0.5H), 3.05 (m, 0.5H), 2.95 (m, 0.5H), 2.85 (m, 0.5H), 2.65 (m, 1H), 2.55-2.38 (m, 1H), 1.95 (m, 1H), 1.8 (m, 1H), 1.6 (m, 2H), 1.38 (m, 2H).

工程C. N-(N-アセチルチロシニルバリニルピペコリル)-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン

N-アセチルチロシニルバリニン(464 mg、1.44 mmol)およびN-ピペコリル-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン(412 mg、1.3 mmol)を、各5 mlのジメチルホルムアミドおよびジクロロメタンに溶解し、0℃まで冷却した。この冷却した溶液に、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(HOBT; 210 mg、1.56 mmol)を加え、室温で撹拌した。この混合物を濃縮して、ベージュ色の固体として、422 mgの表題化合物を得た。

ol)を添加し、続いて、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(EDC; 326 mg, 1.7 mmol)を添加した。18時間攪拌後、この混合物を酢酸エチルで希釈し、そして水、10%硫酸水素ナトリウム、10%重炭酸ナトリウムそして水で洗浄した。その有機層を濃縮して、粗製の固体を得、これを、94:6:1 (ジクロロメタン:イソプロパノール:ピリジン)で溶出するフラッシュクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub>)により精製したところ、表題化合物370 mgが得られた。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD (ジアステレオマー および  
回転異性体として存在)) δ 7.35 (m, 5H),  
7.05 (m, 2H), 6.68 (m, 2H), 5.65 & 5.25 (m, 1H), 4.9-  
3.95 (m, 8H), 3.4-2.6 (m, 4H), 2.5-2.1 (m, 1H), 1.98  
(s, 1H), 1.9 (s, 1H), 1.85 (s, 1H), 1.8-1.6 (m, 2H),  
1.55-1.3 (m, 4H), 0.95-0.85 (m, 6H).

#### 工程D. N-(N-アセチルチロシニルバリニルピペコリル)-3-アミノ-4-オキシ ブタン酸

N-(N-アセチルチロシニルバリニルピペコリル)-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-  
2-オキシテトラヒドロフラン100 mgのメタノール10 ml溶液に、炭素上のPd(OH)<sub>2</sub>  
60 mgを添加し、この混合物を、風船によって、水素雰囲気にした。この混合  
物をセライトで濾過し、濃縮して、白色の固体を得た。この粗製の固体をメタノ  
ール2 mlに溶解し、ジエチルエーテルで粉末化し、表題化合物26 mgが得られた  
。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD (ジアステレオマー および  
回転異性体として存在)) δ 7.1 (m, 2H), 6.7 (m, 2H), 5.2  
(br. m, 1H), 4.8-3.6 (m, 6H), 3.2-2.5 (m, 4H), 2.5-2.1  
(m, 1H), 1.95 (s, 3H), 1.9-1.3 (m, 6H), 1.1-0.7  
(m, 6H).

Hについて報告した方法と類似の方法により、以下の化合物を調製した。

#### J. N-[N-アセチルチロシニルバリニル(4-ヒドロキシプロリニル)]-3-アミノ-4- オキシブタン酸

N-t-ブトキシカルボニルピペコリン酸を、N-t-ブトキシカルボニル-4-ベンジ  
ルオキシプロリンに置き換える。



L. N-[2-(N-アセチルチロシニルバリニル)-(S)-1,2,3,4-テトラヒドロイソキノリン-3-カルボニル]-3-アミノオキソブタン酸

N-t-ブトキシカルボニルピペコリン酸を、(S)-N-t-ブトキシカルボニル-1,2,3,4-テトラヒドロイソキノリン-3-カルボン酸に置き換える。

I. N-(N-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシプロリニル)-3-アミノ-4-オキソブタン酸

工程A. N-t-ブトキシカルボニル-4-フェノキシプロリンメチルエステル

N-t-ブトキシ-シス-4-ヒドロキシプロリン(2~0 g、8.15 mmol)、フェノール(0.77 g、8.15 mmol)およびトリフェニルホスフィン(2.14 g、8.15 mmol)のテトラヒドロフラン20 mlの冷却溶液(0℃)に、30分間にわたって、アゾジカルボン酸ジエチル(1.4 ml、9 mmol)を滴下した。この反応物を、室温で16時間攪拌し、次いで、濃縮して、粘稠な残渣を得た。この粗製の残渣を、3:7(酢酸エチル:ヘキサン)で溶出するフラッシュクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub>)により精製して、表題化合物1.89 gを得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ 7.3 (m, 2H), 6.95 (m, 1H), 6.85 (d, 2H), 4.9 (m br., 1H), 4.55-4.15 (m, 2H), 3.88-3.65 (m, 1H), 3.70 (s, 3H), 2.58 (m, 1H), 2.22 (m, 1H), 1.4 (3 x s, 9H).

工程B. 4-フェノキシプロリンメチルエステル塩酸塩

N-t-ブトキシカルボニル-4-フェノキシプロリンメチルエステル(0.6 g)の酢酸エチル20 mlの冷却溶液(氷浴)に、飽和になるまで、無水塩化水素を吹き込んだ。この混合物を室温まで加温し、3時間攪拌し、次いで、濃縮して、表題化合物480 mgを得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ 7.22 (m, 2H), 6.95 (m, 1H), 6.83 (m, 2H), 5.1 (br., 1H), 4.6 (br. m, 1H), 4.06 (br. m, 1H), 3.75 (s, 3H), 3.55 (br. m, 1H), 2.58 (m, 2H).

工程C. N-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシ)プロリンメチルエス

テル

N-アセチルチロシニルバリリン(0.524 g、1.63 mmol)および4-フェノキシプロリンメチルエステル(0.381 g、1.48 mmol)を、ジメチルホルムアミドおよびジクロロメタン各4 mlに溶解し、0℃まで冷却した。冷却した溶液に、ジイソプロピルエチルアミン(258  $\mu$ l、1.86 mmol)、HOBT(0.24 g、1.78 mmol)、およびEDC(0.37 g、1.92 mmol)を添加し、この反応物を18時間攪拌した。この混合物を、酢酸エチル400 mlで希釈し、そして水、10%硫酸水素ナトリウム、10%重炭酸ナトリウムおよび水で洗浄した。その有機層を濃縮して、残渣を得、これを、94 : 6 :

1 (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> : イソプロパノール : ピリジン)で溶出するフラッシュクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub>)により精製して、表題化合物360 mgを得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>, (回転異性体として存在))  $\delta$   
7.3 (m, 2H), 7.05 (m, 1H), 6.95 (d, 2H), 6.9-6.2 (4 x d, 4H), 5.05 (br. s, 1H), 4.7-3.94 (m, 5H), 2.93 (m, 1H), 2.82 (m, 1H), 2.65 (m, 1H), 2.2 (m, 1H), 2.05 (m, 1H), 1.95 (s, 3H), 1.86 (m, 1H), 0.98 (d, 3H), 0.88 (d, 3H).

工程D. N-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシ)プロリン

テトラヒドロフラン/水(1 : 1) 8 mlに溶解したN-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシ)プロリンメチルエステル(360 mg、0.685 mmol)の溶液に、水酸化リチウム(57 mg、1.37 mmol)を添加し、室温で1時間攪拌した。この混合物を10%塩酸で酸性化して、白色の沈殿物を得、これを集めて、表題化合物175 mgを得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  9.2 (br. s, 1H), 8.05-7.95 (m, 2H), 7.3 (m, 1H), 7.0-6.9 (m, 4H), 6.65 (d, 2H), 4.42 (m, 1H), 4.35 (m, 1H), 4.05-3.95 (m, 2H), 3.3 (br. s, 2H), 2.75 (m, 1H), 2.55-2.38 (m, 2H), 2.2 (m, 1H), 2.0 (m, 1H), 1.7 (s, 3H), 0.95 (d, 3H), 0.85 (d, 3H).

工程E. N-[N-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシ)プロリニル]-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン

N-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシ)プロリンおよびN-アリルオキシカルボニル-4-アミノ-5-ベンジルオキシテトラヒドロフランの反応により、化合物Hの工程Aについて報告した方法により、表題化合物を調製した。

$^1\text{H}$  NMR (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ , (ヘミアセタールの 1:1 ジアステレオマー混合物として存在))  $\delta$  7.8-6.3 (m, 17H), 5.6 (d, 1H), 5.1-4.15 (m, 5H), 4.15-3.75 (m, 2H), 2.95-2.15 (m, 5H), 2.15-1.95 (m, 1H), 1.9-1.85 (2 x s, 3H), 1.1-0.75 (m, 6H).

工程F. N-[N-アセチルチロシニルバリニル(4-フェノキシ)プロリニル]-3-アミノ-4-オキソブタン酸

化合物Hの工程Dについて報告した水素添加分解操作により、表題化合物を調製した。

$^1\text{H}$  NMR (500 MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$  (ヘミアセタールの 1:1 ジアステレオマー混合物として存在))  $\delta$  7.25 (m, 2H), 7.10-6.85 (m, 5H), 6.65 (d, 2H), 5.1 (br. m, 1H), 4.65-4.05 (m, 5H), 4.0-3.40 (m, 2H), 2.95-2.35 (m, 5H), 2.25 (m, 1H), 2.05 (m, 1H), 1.85 (s, 3H), 1.0 (d, 3H), 0.95 (d, 3H).

K. N-[N-アセチルチロシニルバリニル(4-ベンジルオキシ)プロリニル]-3-アミノ-4-オキソブタン酸

工程A. N-(N-アリルオキシカルボニル-4-ベンジルオキシプロリニル)-3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン

上記で報告したもの(化合物H; 工程C)と同様のペプチドカップリング条件下にて、N-アリルオキシカルボニル-4-ベンジルオキシプロリンおよび3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(T.L. Graybillら、Abstracts of papers, 206th National Meeting of the American Chemical Society, Abstract MEDI-235. Chicago, IL. 1993年)の反応により、表題化合物を調製した。

$^1\text{H}$  NMR (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  9.05 (br. s, 1H), 7.85 (br. m, 1H), 7.4-7.2 (m, 5H), 7.15 (br. s, 1H), 6.55 (br. s, 1H), 5.9 (m, 1H), 5.1-4.9 (br. m, 2H), 4.65-4.4 (m, 4H), 4.2 (br. m, 1H), 3.75-3.5 (m, 2H), 2.75-2.55 (m, 2H), 2.5 (br. m, 1H), 2.25 (br. m, 1H) 1.4 (s, 9H).

工程B. N-(N-アセチルチロシニルバリニル(4-ベンジルオキシプロリニル))-3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン

化合物H、工程Aについて報告した反応条件により、N-アセチルチロジニルバリニンおよびN-(N-アシルオキシカルボニル-4-ベンジルオキシプロリニル)-3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾンの反応により、表題化合物を調製した。

$^1\text{H}$  NMR (500MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.35-7.2 (m, 6H), 7.0 (d, 2H), 6.65 (d, 2H), 4.85 (m, 1H), 4.6-4.45 (m, 4H), 4.3 (br. m, 1H), 4.15 (m, 1H), 3.7 (m, 1H), 2.95 (m, 1H), 2.75-2.6 (m, 3H), 2.35 (m, 1H), 2.1 (m, 1H), 1.9 (s, 3H), 1.4 (s, 9H), 0.95 (d, 3H), 0.90 (s, 3H).

工程C. N-(N-アセチルチロシニルバリニル(4-ベンジルオキシプロリニル))-3-アミノ-4-オキソブタン酸

N-(N-アセチルチロシニルバリニル(4-ベンゾイルオキシプロリニル))-3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(270 mg)を、ジクロロメタン中の25%トリフルオロ酢酸10 mlに溶解し、室温で3時間攪拌した。この混合物を濃縮して、固体残渣を得た。この残渣を、メタノール：酢酸：37%ホルムアルデヒドの混合物(3 : 1 : 1)10 mlに溶解し、室温で1時間攪拌した。この混合物を濃縮し、得られた残渣を、ジクロロメタン/メタノール/ギ酸(100 : 5 : 0.5)で溶出するフラッシュクロマトグラフィー( $\text{SiO}_2$ )により精製して、表題化合物

物37 mgを得た。

$^1\text{H}$  NMR (500 MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$  (1ミアセタールのジアステレ  
オマーの1:1混合物として存在))  $\delta$  7.4-7.25  
(m, 5H), 7.0 (d, 2H), 6.65 (d, 2H), 4.65-4.05 (m, 7H),  
3.75-3.4 (m, 2H), 3.05-2.3 (m, 5H), 2.2-1.95 (m, 2H),  
1.90 (s, 3H), 1.0 (d, 3H), 0.95 (d, 3H).

#### 実施例 4

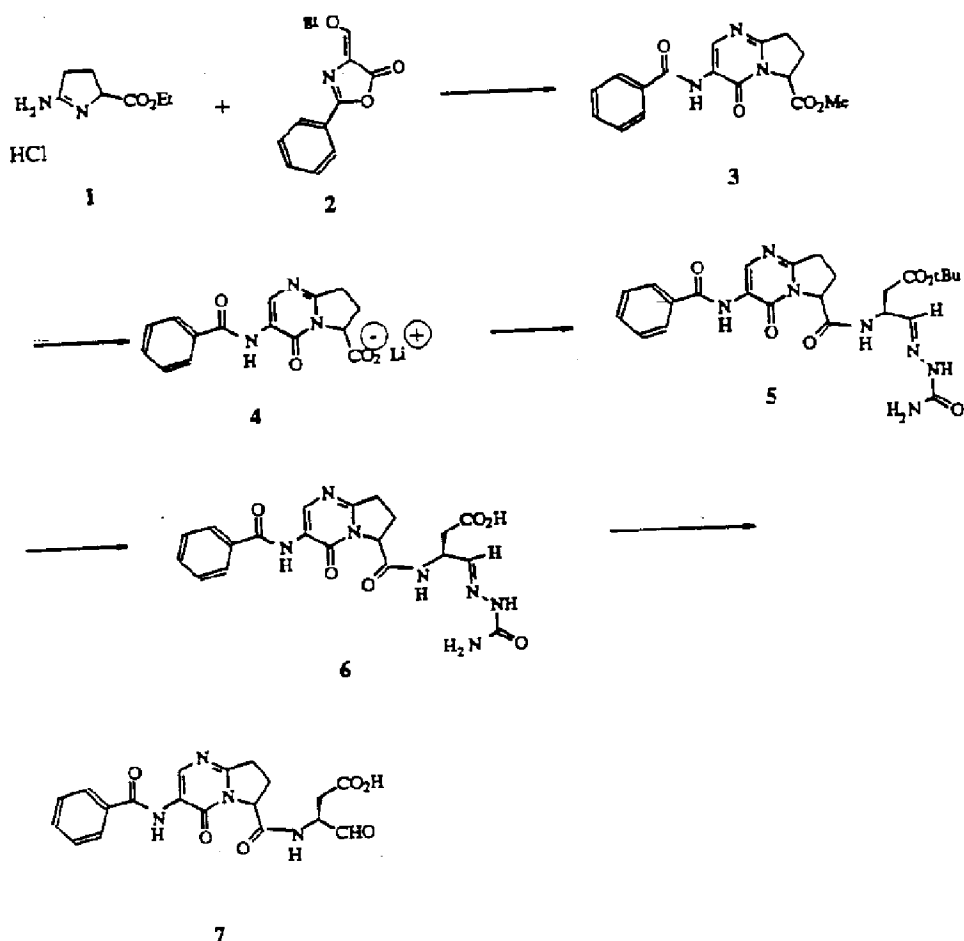
実施例2で記述のようなUV可視基質を用いる酵素アッセイおよび細胞アッセイ  
を使用して、本発明のいくつかの化合物の阻害定数( $K_i$ )値および $\text{IC}_{50}$ 値を得た。  
以下の $K_i$ 値および $\text{IC}_{50}$ 値は、指示したアッセイを用いて、化合物7a、7b、20a-d  
、21c-f、22e、25、28、33a-c、36a、36b、39、43、47a、47b、54a-1、63、69a  
、69b、84aおよび84bについて、決定した。対応するアルファベット化合物の名  
称は、括弧で示されている。これらの化合物の構造は、実施例2および5に示す  
。

化合物	アッセイ	
	UV-可視 $K_i$ ( $\mu\text{M}$ )	細胞 $\text{IC}_{50}$ ( $\mu\text{M}$ )
7a	35	
7b	1.2	
20a (= E)	3.2	
20b	0.85	16.4
20c (= N)	0.95	
20d	0.1	6.2
21c	0.64	
21d	0.24	4.8
21e	0.22	2.9
21f	0.17	2.9
22e	0.19	
25	6.2	
28	12.0	
33a (= A)	5.5	25.0
33b (= C)	10.0	>30.0
33c (= B)	8.6	20.0
36a (= D)	4.7	
36b	0.8	17.0
39	2.5	
43	20.0	

47a		0.019	2.1
47b		0.027	1.8
54a	(= E)	0.15	2.7
54b	(= M)	0.15	9.1
54c		1.2	>19.0
54d		1.0	
54e		3.5	
54f		0.9	
54g	(= G)	4.8	>20.0
54h		0.97	
54i		0.054	2.4
54j		0.28	
54k		0.085	
54l		0.215	7.0
63	(= Q)	0.85	4.1
69a	(= R)	0.011	0.735
69b	(= S)	0.050	0.745
84a	(= Y)	0.100	3.3
84b	(= W)	0.019	0.50

#### 実施例 5

実施例 4 の化合物を、以下のようにして合成した：



3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボン酸メチルエステル(3)。(4S)-2-アミノ-1-ピロリン-5-カルボン酸エチルエステル塩酸塩(1、0.44 g、2.38mmol ; LeeおよびLown、J. Org. Chem.、52、5717~21(1987年)に記述のメチルエステルと類似の様式で調製した)、4-エトキシメチレン-2-フェニル-2-オキサゾリン-5-オン(2、0.50 g、2.31 mmol)およびナトリウムメトキシド(0.12 g、2.22 mmol)のエタノール(10 ml)中の混合物を、2時間還流した。この反応物を室温まで冷却し、減圧下にて濃縮した。この残渣を水に懸濁させ、pH 1に達するまで、1 N硫酸を添加した。この混合物水溶液をジクロロメタンで抽出し、その有機層を分離し、減圧下にて濃縮すると、オレンジ色の固体0.6 gが得られた。クロマトグラフィー(フラッシュ、SiO<sub>2</sub>、60%酢酸エチル/ヘキサンを100%酢酸エチルに段階的に増加させたグラジエント、次いで10%メタノール/ジクロロメタン)により、オレンジ色の固体0.5 gを得た。このオレンジ色の固体およびシアン化カリウム(0.03 g、0.5 mmol)のメタノー



ル(10 ml)中の混合物を、一晚還流した。冷却した反応物を減圧下にて濃縮して、黄色の固体を得た。クロマトグラフィー(フラッシュ、SiO<sub>2</sub>、40%酢酸エチル/ヘキサン)の100%酢酸エチルへの段階的なグラジエントにより、表題化合物0.22 g (31.6%)が得られた。

<sup>1</sup>H NMR (d<sub>6</sub>-DMSO) δ 2.25 (m, 1H), 2.65 (m, 1H), 3.15 (m, 2H), 3.75 (s, 3H), 5.15 (dd, 1H), 7.5 (t, 2H), 7.6 (t, 1H), 7.95 (d, 2H), 8.6 (s, 1H), 9.5 (s, 1H).

(3S)-[(3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボニル)-アミノ]-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(5aおよび5b)。3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボン酸エチルエステル(3、0.22 g、0.70 mmol)および水酸化リチウム水和物(0.032 g、0.76 mmol)のメタノール(5 ml)中の混合物およびテトラヒドロフラン(5 ml)を、室温で18時間攪拌した。この反応物を濃縮して、白色の固体として、3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラ

ヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン(pyrimidine)-6-カルボン酸リチウム塩(4)を得た。これを、引き続く反応において、さらに精製せずに使用した。

(3S)-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(0.163 g、0.71 mmol; Graybillら、Int. J. Protein Res.、44、173~82頁(1994年))および3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボン酸リチウム塩(4)のジメチルホルムアミド(5 ml)およびジクロロメタン(5 ml)の混合物(0℃)を、ヒドロキシベンゾトリアゾール(0.104 g、0.77 mmol)および1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(0.148 g、0.37 mmol)で処理した。この反応物を室温まで加温し、18時間攪拌した。この反応物を水(50 ml)に注ぎ、酢酸エチル(2×50 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機層を1 M硫酸水素ナトリウム水溶液、希炭酸水素ナトリウム水溶液(50 ml)および飽和塩化ナトリウム水溶液で洗浄した。この有機層を減圧下にて濃縮すると、黄色の固体0.43 gが得られた。クロマトグラフィー(フラッシュ、SiO

2、水酸化アンモニウム/メタノール/ジクロロメタン(1 : 1 : 99~1 : 10 : 90の段階的なグラジエント)により、さらに高いRfジアステレオマー(5a)0.11 g (30.9 %)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  1.45 (s, 9H), 2.29-2.35 (m, 1H), 2.6-2.7 (m, 2H), 2.8 (dd, 1H), 3.1-3.15 (m, 1H), 3.2-3.3 (m, 1H), 4.9-4.95 (m, 1H), 5.2 (dd, 1H), 7.25 (d, 1H), 7.5-7.55 (m, 2H), 7.55-7.6 (m, 1H), 7.95 (d, 2H), 8.9 (s, 1H) および 0.11g (30.9%) のように低い Rf ジアステレオマー (5b):  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  1.45 (s, 9H), 2.3-2.4 (m, 1H), 2.6-2.7 (m, 1H), 2.7-2.8 (m, 2H), 3.1-3.15 (m, 1H), 3.2-3.3 (m, 1H), 4.85-4.95 (m, 1H), 5.15 (dd, 1H), 7.25 (d, 1H), 7.55 (t, 2H), 7.6 (t, 1H), 7.95 (d, 2H), 8.9 (s, 1H)

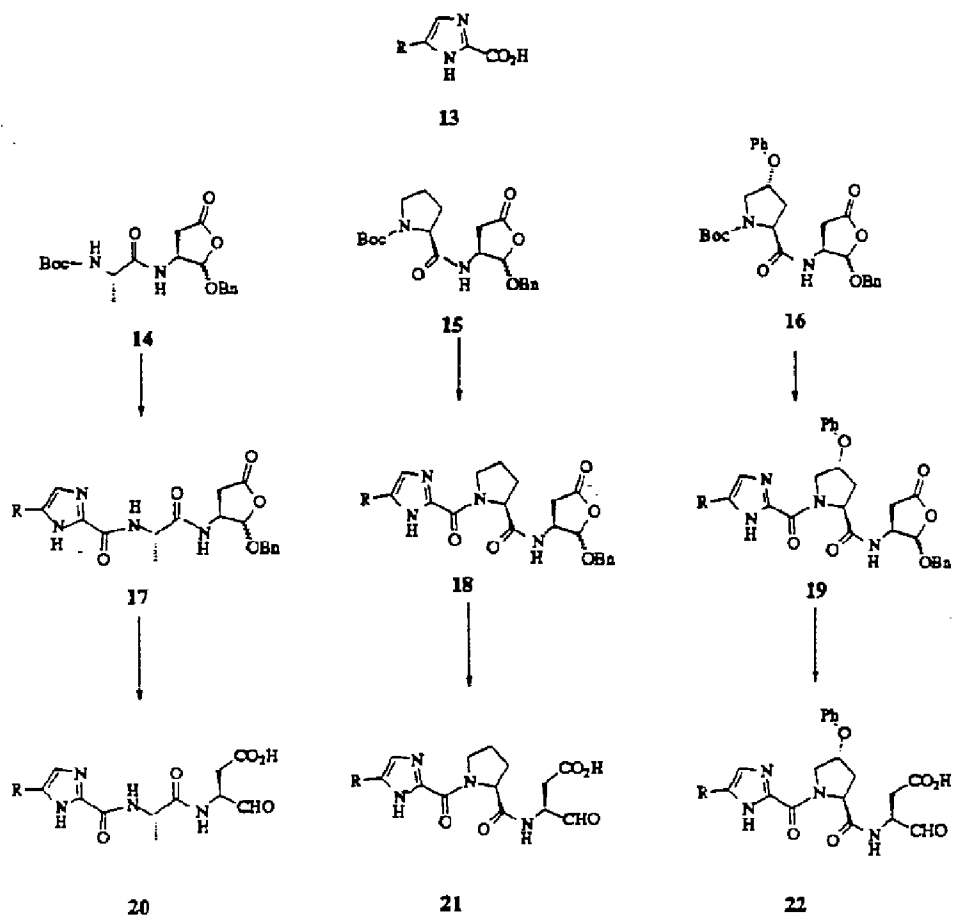
ジアステレオマー5aおよびジアステレオマー5bを別々に得た。

(3S)-[(3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボニル)-アミノ]-4-オキソブタン酸(7a)。(3S)-[(3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボニル)アミノ]-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(5a、0.11 g、0.22 mmol)のジクロロメタン(7.5 ml)およびトリフルオロ酢酸(2.5 ml)中の混合物を、5時間攪拌した。この反応物を減圧下にて濃縮して、その残渣をジクロロメタンに溶解し、減圧下にて濃縮して、トルエンに懸濁させ、減圧下にて濃縮して、白色の固体として、(3S)-[(3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボニル)-アミノ]-4-オキソブタン酸セミカルバゾン(6a)(0.07 g)を得た。この固体を、37%ホルムアルデヒド水溶液/酢酸/メタノール(1 : 1 : 5)の混合物に懸濁させ、室温で18時間攪拌した。この反応物を減圧下にて濃縮し、その残渣をアセトニトリルに懸濁させ、減圧下にて濃縮して、白色の固体0.1 gを得た。クロマトグラフィー(HPLC、逆相C18、1%~75%アセトニトリル/水(0.1%トリフルオロ酢酸で緩衝した)のグラジエントの溶離液)により、白色の固体として、7aが0.05 g (60%)で得られた。RT=7.9分(HPLC、C18逆相、1%~100%アセトニトリル/水(0.1%トリフルオロ酢酸で緩衝した) ; 20分間のグラジエントの溶離液) ;

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$  (ヘミ-アシロキシアセタール体のアノマーの 1:1 混合物として存在))  $\delta$  2.25-2.4 (m, 1H), 2.45-2.8 (m, 4H), 3.05-3.15 (m, 1H), 4.25-4.35 (m, 1H), 4.55-4.6 (m, 1H), 5.1-5.2 (m, 1H), 7.45-7.65 (m, 3H), 7.9-8.0 (m, 2H), 8.9 (s, 1H).

(3S)-[(3-ベンゾイルアミノ-4-オキソ-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-6-カルボニル)-アミノ]-4-オキソブタン酸(7b)を、ジアステレオマー7aについて記述のように調製して、白色の固体として、7bを0.03 g (35%)を得た。RT=8.1分(HPLC、C18逆相、1%~100%アセトニトリル/水(0.1%トリフルオロ酢酸で緩衝した)；20分間のグラジエントの溶離液)；

$^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO (ヘミ-アシロキシアセタール体のアノマーの 1:1 混合物として存在))  $\delta$  2.1-2.2 (m, 1H), 2.4 (d, 1H), 2.7-2.8 (m, 1H), 3.0-3.2 (m, 3H), 5.0 (dd, 1H), 5.1-5.2 (m, 1H), 5.5 (s, 1H), 5.7-5.8 (m, 1H), 7.55 (t, 2H), 7.67 (t, 1H), 7.95 (d, 2H), 8.55 (s, 1H), 9.0-9.15 (m, 1H), 9.4-9.5 (m, 1H).



- a**     $R = H$   
**b**     $R = PhCH_2$   
**c**     $R = Ph(CH_2)_2$   
**d**     $R = Ph(CH_2)_3$   
**e**     $R = 4MeO-Ph(CH_2)_3$   
**f**     $R = 4HO-Ph(CH_2)_3$

イミダゾール-2-カルボン酸13を、記述の方法(Yamanakaら、Chem. Pharm. Bul 1、31、4549～53頁(1983年)；Suzukiら、J. Org. Chem.、38、3571～75頁(1973年)；およびOliverら、J. Org. Chem.、38、1437～38頁(1973年))の変形法を用いて、調製した。

イミダゾール-2-カルボン酸(13a)を、CurtisおよびBrown、J. Org. Chem.、45、4038～40(1980年)に従って、調製した。

4-ベンジルイミダゾール-2-カルボン酸(13b)を、白濁色の固体として、単離した。

融点、153-155°C; IR (KBr) 3026-2624, 1630, 1515, 1498, 1438, 1405;  $^1\text{H-NMR}(\text{d}_6\text{-DMSO}) \delta$  7.31 (5H, m), 7.14 (1H, s), 3.95 (2H, s).

4-(2-フェニルエチル)イミダゾール-2-カルボン酸(13c)を、淡黄色の固体として単離した。

融点、151-153°C; IR (KBr) 3054-2617, 1637, 1497, 1376;  $^1\text{H NMR}(\text{d}_6\text{-DMSO}) \delta$  7.27 (5H, m), 7.11 (1H, s), 2.92 (4H, s).

4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボン酸(13d)を、淡黄色の固体として単離した。

融点、148-150°C; IR (KBr) 3020-2615, 1636, 1509, 1498, 1383;  $^1\text{H NMR}(\text{d}_6\text{-DMSO}) \delta$  7.35-7.22 (5H, m), 7.01 (1H, s), 2.62 (4H, m), 1.94 (2H, m).

4-[3-(4-メトキシフェニル)プロピル]イミダゾール-2-カルボン酸(13e)を、白色結晶状の固体として単離した。

融点 155-156°C (分解); IR (KBr) 3300-2300, 1633, 1513, 1376, 1244;  $^1\text{H NMR}(\text{d}_6\text{-DMSO}) \delta$  9.50-7.50 (2H, bs), 7.15 (1H, s), 7.11 (2H, d,  $J=8.5$ ), 6.84 (2H, d,  $J=8.5$ ), 3.71 (3H, s), 2.60-2.50 (4H, m), 1.86 (2H, m).  $\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3$  についての計算値: C, 64.60; H, 6.20; N, 10.76. 実測値: C, 64.45; H, 6.21; N, 10.70.

4-[3-(4-ヒドロキシフェニル)プロピル]イミダゾール-2-カルボン酸(13f)。13eのエチルエステル(1.15 g、4.0 mmol)の無水ジクロロメタン(50 ml)の溶液を、0°Cにて、三臭化ホウ素(16 ml、 $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ 中の1.0M溶液、16.0 mmol)で処理した。0°Cで15分間後、この混合物を25°Cまで加温し、16時間攪拌した。この反応混合物を氷浴で冷却し、水(20 ml)を滴下してクエンチした。得られた混合物を、25°Cで短時間攪拌し、次いで、濾過した。この濾液を、固体状 $\text{NaHCO}_3$ を添加することにより、注意深く中和すると、白色の固体として、13f(700 mg、71%)が得ら

れた。

融点、186-187°C (分解)

(MeOH から再結晶); IR (KBr) 3500-2400, 2935, 1640, 1516, 1396, 1232;  $^1\text{H}$  NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  9.83 (3H, bs), 7.16 (1H, s), 6.98 (2H, d,  $J=8.2$ ), 6.66 (2H, d,  $J=8.2$ ), 2.60-2.40 (4H, m), 1.84 (2H, m).  $\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_3$  についての計算値: C, 63.40; H, 5.73; N, 11.38. 実測値: C, 62.96; H, 5.70; N, 11.27.

(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -*t*-ブトキシカルボニル-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラン)-L-アラニンアミド(14)。トリ-*n*-ブチルスズハイドライド(4.0 ml、14.9 mmol)を、(2R, S, 3S)-3-(N-アシルオキシカルボニル)アミノ-2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン(Chapman, *Bioorg. Med. Chem. Lett.*, 2, 613~18頁(1992年); 2.91 g、10 mmol)、N-*t*-ブトキシカルボニル-L-アラニン(2.08 g、11 mmol)およびビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロライド(150 mg)のジクロロメタン(75 ml)の溶液に、この溶液の色がダー

クオレンジ色に変わるまで、滴下した。ヒドロキシベンゾトリアゾール(2.70 g、20 mmol)を添加し、この混合物を0°Cまで冷却した。次いで、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(2.30 g、12 mmol)を添加し、次いで、この混合物を、4時間にわたって室温までゆっくりと加温した。この混合物を酢酸エチル(250 ml)で希釈し、そして1N塩酸(3×150 ml)、飽和重炭酸ナトリウム水溶液(3×150 ml)およびブライン(2×150 ml)で洗浄し、次いで、乾燥し( $\text{MgSO}_4$ )、濾過し、そして濃縮した。この粗生成物を、カラムクロマトグラフィ(50~70%酢酸エチル/ヘキサン)で精製すると、ジアステレオマーの混合物3.17 g (84%)が得られた。再結晶(酢酸エチル-ヘキサン)により、無色の結晶を得た。

融点 132-145°C;

IR (KBr) 3357, 3345, 1781, 1688, 1661, 1535, 1517, 1165;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  8.49 (d,  $J = 6.8$ ), 8.23 (d,  $J = 7.4$ ), 7.40 (5H, m), 7.01 (1H, m), 5.68 (d,  $J = 5.0$ ), 4.75 (m), 4.31 (m), 3.97 (1H, m), 2.82 (m), 3.11 (m), 2.82 (m), 2.59 (m), 2.45 (m), 1.40 (9H, s), 1.20 (d,  $J = 7.2$ ), 1.16 (d,  $J = 7.2$ ).  $\text{C}_{19}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_6$  についての計算値: C, 60.31; H, 6.92; N, 7.40. 実測値 C, 60.30; H, 6.91; N, 7.38.

(2R, S, 3S)- $\text{t}$ -ブトキシカルボニル-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(15)を、14について記述の方法により調製して、無色のガラス状物1.64 g (81%)を得た。

IR (KBr) 3317, 2978, 1797, 1697, 1670, 1546, 1400, 1366, 1164, 1121;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.68 (1H, brm), 7.35 (5H, m); 5.53 (d,  $J=5.2$ ), 5.43 (s), 4.93-4.61 (m), 4.44 (m), 4.25 (brm), 3.39 (2H, brm), 3.10-2.81 (1H, m), 2.44 (1H, m), 2.32 (brm), 1.88 (brm), 1.67 (brm), 1.42 (9H, s).

(2R, S, 3S)-N-(N- $\text{t}$ -ブトキシカルボニル-(4(R)-フェノキシ-L-プロリニル)-3-アミノ-2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン(16)を、14について記述の方法により調製して、無色の非晶質固体530 mg(84%)を得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.65 (1H, m), 7.4-7.2 (7 H, m), 6.95 (1H, m), 6.85 (1H, m), 5.55 (1H, d), 4.95 (1H, d), 4.8-4.7 (1H, brm), 4.65 (1H, d), 4.55-4.45 (1H, brm), 4.4-4.3 (0.5H, brm), 3.95-3.85 (0.5H, brm), 3.75-3.58 (2H, m), 2.95-2.8 (1H, m), 2.7-2.55 (1H, m), 2.54-2.4 (1H, m), 2.35-2.2 (1H, m), 1.4 (9H, s).

(2R, S, 3S)-N<sup>2</sup>-[4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボニル]-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(17d)。トリフルオロ酢酸(7 ml)を、0°Cにて、(2R, S, 3S)-N<sup>2</sup>- $\text{t}$ -ブトキシカルボニル-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(1

4) (1.00 g、2.64 mmol)のジクロロメタン(7 ml)の溶液に添加した。この混合物を0℃で75分間攪拌した。この混合物を濃縮し、その残渣をジエチルエーテルで処理し、次いで、減圧下にてエーテルを除去した。この操作を2回繰り返して、淡黄色のガラス状物を得た。この固体をDMF(20 ml)に溶解した。次いで、この溶液に、ジイソプロピルエチルアミン(1.38 ml、7.92 mmol)に続いて、4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボン酸(13d) (0.67 g、290 μmol)、

1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(0.56 g、2.90 mmol)およびヒドロキシベンゾトリアゾール(0.71 g、5.28 mmol)を添加した。この混合物を室温で20時間攪拌し、次いで、ブラインに注いだ。この混合物を酢酸エチル(3×50 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機抽出液を、飽和重炭酸ナトリウム水溶液(2×100 ml)に次いでブライン(2×100 ml)で洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして濃縮した。この残渣を、カラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製すると、ジアステレオマーの混合物として、17dが0.99 g (76%)で得られた。

IR (KBr) 3293, 3064, 2937, 1793, 1650, 1530, 1451, 1446, 1119; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.96 (brm), 7.62 (brd), 7.36-7.10 (10H, m), 6.88 (s), 6.86 (s), 5.53 (d, J=5.2), 5.48 (s), 4.87-4.52 (4H, m), 3.11-2.38 (2H, m), 2.65 (4H, m), 1.99 (2H, m), 1.47 (d, J=6.9), 1.46 (d, J=7.0).

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

(2R, S, 3S)N<sup>2</sup>-(イミダゾール-2-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(17a)を、淡黄色の固体として、単離した(74%)。



IR (KBr) 3289,  
3056, 2937, 1793, 1664, 1642, 1528, 1453, 1440, 1124;  
 $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  13.13 (1H, brs), 8.67 (d,  $J=7.0$ ),  
8.48 (d,  $J=7.8$ ), 8.29 (d,  $J=6.8$ ), 8.25 (d,  $J=7.6$ ),  
7.40-7.34 (6H, m), 7.11 (1H, s), 5.69 (d,  $J=5.0$ ), 5.49  
(d,  $J=0.8$ ), 4.85-4.31 (4H, m), 3.19-2.42 (2H, m), 1.38  
(d,  $J=7.4$ ), 1.34 (d,  $J=7.4$ ).

(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -(4-ベンジルイミダゾール-2-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-  
ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(17b)を、淡黄色の

ガラス状物として、単離した(75%)。

IR  
(KBr) 3294, 3031, 2937, 1792, 1650, 1530, 1453, 1444,  
1119;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.99 (brm), 7.75 (brd), 7.36-7.11  
(10H, m), 6.81 (1H, s), 5.51, 5.45 (d, s,  $J=5.3$ ), 4.85-  
4.47 (4H, m), 3.95 (2H, s), 3.04-2.72 (1H, m), 2.48-  
2.35 (1H, m), 1.44 (d,  $J=6.9$ ), 1.43 (d,  $J=7.1$ ).

(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -[4-(2-フェニルエチル)イミダゾール-2-カルボニル]-N-(テト  
ラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(17c)を、  
淡黄色のガラス状物として、単離した(79%)。

IR  
(KBr) 3292, 3029, 2936, 1793, 1650, 1530, 1453, 1444,  
1119;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.06 (brm), 7.70 (brs), 7.39-7.15  
(10H, m), 6.82 (s), 6.81 (s), 5.53 (d,  $J=5.2$ ), 5.48  
(s), 4.87-4.53 (4H, m), 2.95 (4H, m), 3.11-2.37 (2H,  
m), 1.48 (d,  $J=5.6$ ), 1.45 (d,  $J=6.7$ ).

(2R, S, 3S)1-[4-(2-フェニルエチル)イミダゾール-2-カルボニル]-N-(テトラ  
ヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(18c)を、淡  
黄色のガラス状物として、単離した(79%)。

## IR

(CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>) 3422, 2959, 1795, 1685, 1611, 1497, 1116;  
<sup>1</sup>H NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 12.78-12.59 (1H, m), 8.61-8.34 (1H, m), 7.39-7.22 (10H, m), 6.99-6.61 (1H, m), 5.71-5.26 (1H, m), 4.85-4.02 (4H, m), 3.63 (1H, m), 3.18-1.74 (11H, m).

(2R, S, 3S)-1-[4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボニル]-N-(テ

トラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(18d)を、無色のガラス状物として、単離した(87%)。

IR (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>) 3422, 3214, 2945, 1794, 1685, 1604, 1496, 1117; <sup>1</sup>H NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 12.71 (1H, brm), 8.61-8.34 (1H, m), 7.45-7.18 (10H, m), 7.05-6.64 (1H, m), 5.70-5.28 (1H, m), 4.85-4.02 (4H, m), 3.62 (1H, m), 3.18-1.71 (13H, m).

(2R, S, 3S)-1-{4-[3-(4-メトキシフェニル)プロピル]イミダゾール-2-カルボニル}-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(18e)を、白色のガラス状固体として、単離した(72%)。

融点 62-65°C; IR (KBr) 3213, 2937, 1793, 1680, 1606, 1512, 1245; <sup>1</sup>H NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 12.71, 12.67, 12.58 (1H, 3 x bs), 8.60-8.30 (1H, m), 7.40-7.20 (5H, m), 7.15-6.55 (5H, m), 5.66-5.20 (1H, m), 4.81-4.59 (2H, m), 4.55-4.05 (2H, m), 3.71 (3H, s), 3.65-3.45 (1H, m), 3.15-1.50 (13H, m). FABSMS m/e 547 (M<sup>+</sup>, 100%), 439, 412, 340, 312, 243, 177, 154.

(2R, S, 3S)-1-{4-[3-(4-ヒドロキシフェニル)プロピル]イミダゾール-2-カルボニル}-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(18f)を、淡黄色のガラス状固体として、単離した(70%)。

融点 86-90°C; IR (KBr) 3298, 1790, 1669, 1606, 1515, 1242;  $^1\text{H}$  NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  12.66, 12.56 (1H, 2 x bs), 9.14 (1H, s), 8.57-8.30 (1H, m), 7.36-7.30 (5H, m), 7.02-6.83 (3H, m), 6.70-6.57 (2H, m), 5.65-5.28 (1H, m), 4.80-4.49 (2H, m), 4.50-4.05 (2H, m), 3.65-3.45 (1H, m), 3.15-1.55 (13H, m). FABMS  $m/e$  533 ( $M^+$ , 100%), 425, 298, 229, 176, 154.

1-{5-[3-(4-メトキシフェニル)プロピル]-1H-イミダゾール-2-カルボニル}-4(R)-フェノキシピロリジン-2(S)-カルボニル(テトラヒドロ-2(R, S)-ベンジルオキシ-5-オキソフラン-3(S)-イル)アミド(19e)を、無色透明の非晶質固体として、単離した(77%)。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  9.95-9.75 (1H, m), 7.95 (1H, brs), 7.40-7.2 (7H, m), 7.2-6.78 (7H, m), 5.65-5.6 (1H, m), 5.55-5.45 (1H, m), 5.3-5.2 (1H, m), 5.15-5.0 (1H, m), 4.95-4.75 (1H, m), 4.7-4.6 (1H, m), 4.5-4.4 (1H, m), 4.35-4.4.25 (1H, m), 3.8 (3H, s), 3.05-1.75 (10H, m).

(3S)-3-{N-[4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボニル]-L-アラニン}アミノ-4-オキソブタン酸(20d)。(2R, S, 3S) $N^2$ -[4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボニル]-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラン-3(S)-L-アラニンアミド(0.93 g, 1.90 mmol)、および10%パラジウムカーボン(0.93 g)のメタノール(100 ml)の混合物を、水素雰囲気下にて、5時間攪拌した。得られた混合物を濾過し、濃縮すると、無色のガラス状物が得られた。メタノール-ジエチルエーテルから再結晶すると、無色の固体として、20dが401 mg(53%)で得られた。

融点 94-96°C;  $[\alpha]_D^{27} +16.4^\circ$  (c 0.5, MeOH); IR (KBr) 3300, 3287, 1786, 1732, 1659, 1651, 1532, 1451;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.19 (5H, m), 6.91 (1H, s), 4.60-4.46 (2H, m), 4.27 (1H, m), 2.63 (4H, m), 2.75-2.40 (2H, m), 1.96 (2H, m), 1.44 (3H, d,  $J=7.0$ ).

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

(3S)3-[N-(イミダゾール-2-カルボニル)-L-アラニニル]アミノ-4-オキソブタン酸(20a; E)を、無色の固体として単離した(83%)。

融点 115°C;  $[\alpha]_D^{25} +4.4^\circ$  (c 0.5, MeOH);  
IR (KBr) 3303, 1782, 1658, 1650, 1563, 1521, 1454;  $^1\text{H}$   
NMR( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.18 (2H, s), 4.55 (2H, m), 4.27 (1H, m),  
2.56 (2H, m), 1.45 (d,  $J=7.1$ ), 1.44 (d,  $J=7.0$ ).

(3S)3-[N-(4-ベンジルイミダゾール-2-カルボニル)-L-アラニニル]アミノ-4-オキソブタン酸(20b)を、無色の固体として単離した(56%)。

融点 113-115°C;  $[\alpha]_D^{29} +18.2^\circ$   
(c 0.5 MeOH). IR (KBr) 3301, 3288, 1783, 1727, 1650,  
1531, 1452;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.25 (5H, m), 6.90 (1H, s),  
4.59-4.45 (2H, m), 4.26 (1H, m), 3.95 (2H, s), 2.74-  
2.39 (2H, m), 1.42 (3H, d,  $J=7.0$ ).  $\text{C}_{18}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_5$  についての  
計算値: C, 56.69; H, 5.55; N, 14.69. 実測値: C, 57.06;  
H, 5.54; N, 14.41.

(3S)3-{N-[4-(2-フェニルエチル)イミダゾール-2-カルボニル]-L-アラニニル}アミノ-4-オキソブタン酸(20c; N)を、無色の固体として単離した(53%)。

融点 102-104°C;  
 $[\alpha]_D^{27} +13.7^\circ$  (c 0.5, MeOH); IR (KBr) 3299, 3289, 1785,  
1732, 1650, 1531, 1452;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.20 (5H, m),  
6.82 (1H, s), 4.60-4.46 (2H, m), 4.29 (1H, m), 2.92  
(4H, s), 2.76-2.41 (2H, m), 1.44 (3H, 2 x d,  $J=7.1$ ).  
 $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_5$  についての計算値: C, 56.43; H, 5.98; N,  
13.85. 実測値: C, 56.65; H, 5.84; N, 13.91.

(3S)3-{N-[4-(2-フェニルエチル)イミダゾール-2-カルボニル]-L-プロリニル}アミノ-4-オキソブタン酸(21c)を、無色のガラス状物として単離した(85%)。

融点、101-103°C (メタノール - ジエチルエーテル);  $[\alpha]_D^{27} -63.8^\circ$  (c 0.25, MeOH); IR (KBr) 3275, 1784, 1728, 1664, 1606, 1498, 1429;  $^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD})$   $\delta$  7.24 (5H, m), 6.83 (s), 6.79 (s), 4.58-4.14 (3H, m), 3.69 (1H, m), 2.93 (4H, brs), 2.75-1.99 (6H, m).  $\text{C}_{21}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 58.60; H, 6.09; N, 13.02. 実測値: C, 58.34; H, 5.96; N, 12.67.

(3S)3-{N-[4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボニル]-L-プロリニル}アミノ-4-オキソブタン酸(21d)を、無色のガラス状物として単離した(81%)

融点、91-94°C;  
(メタノール - ジエチルエーテル);  $[\alpha]_D^{25} -68^\circ$  (c 0.25, MeOH); IR (KBr) 3277, 2939, 1784, 1727, 1662, 1606, 1498, 1429;  $^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD})$   $\delta$  7.29-7.16 (5H, m), 6.92 (s), 6.86 (s), 4.58-4.16 (3H, m), 3.71 (1H, m), 2.75-1.92 (13H, m).  $\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{N}_4\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 59.45; H, 6.35; N, 12.60. Found: C, 59.75; H, 6.21; N, 12.41.

(3S)3-{N-[4-[3-(4-メトキシフェニル)プロピル]イミダゾール-2-カルボニル]-L-プロリニル}アミノ-4-オキソブタン酸(21e)を、白色のガラス状固体とし

て単離した(65%)。

融点、101-105°C;  $[\alpha]_D^{23} -60.6$  (c 0.05, MeOH); IR (KBr) 3231, 1784, 1726, 1611, 1512, 1245;  $^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD})$   $\delta$  7.09 (2H, d,  $J=8.6$ ), 6.92, 6.85 (1H, 2 x s), 6.81 (2H, d,  $J=8.6$ ), 5.45-5.30 (1H, m), 4.64-4.46 (1H, m), 4.28-4.10 (2H, m), 3.75 (3H, s), 3.74-3.66 (1H, m), 2.67-1.84 (13H, m).  $\text{C}_{23}\text{H}_{28}\text{N}_4\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 58.22; H, 6.37; N, 11.81. 実測値: C, 58.39; H, 6.34; N, 11.45; FABMS  $m/e$  457 ( $M^+$ ), 405, 312, 243, 215, 176, 154 (100%).

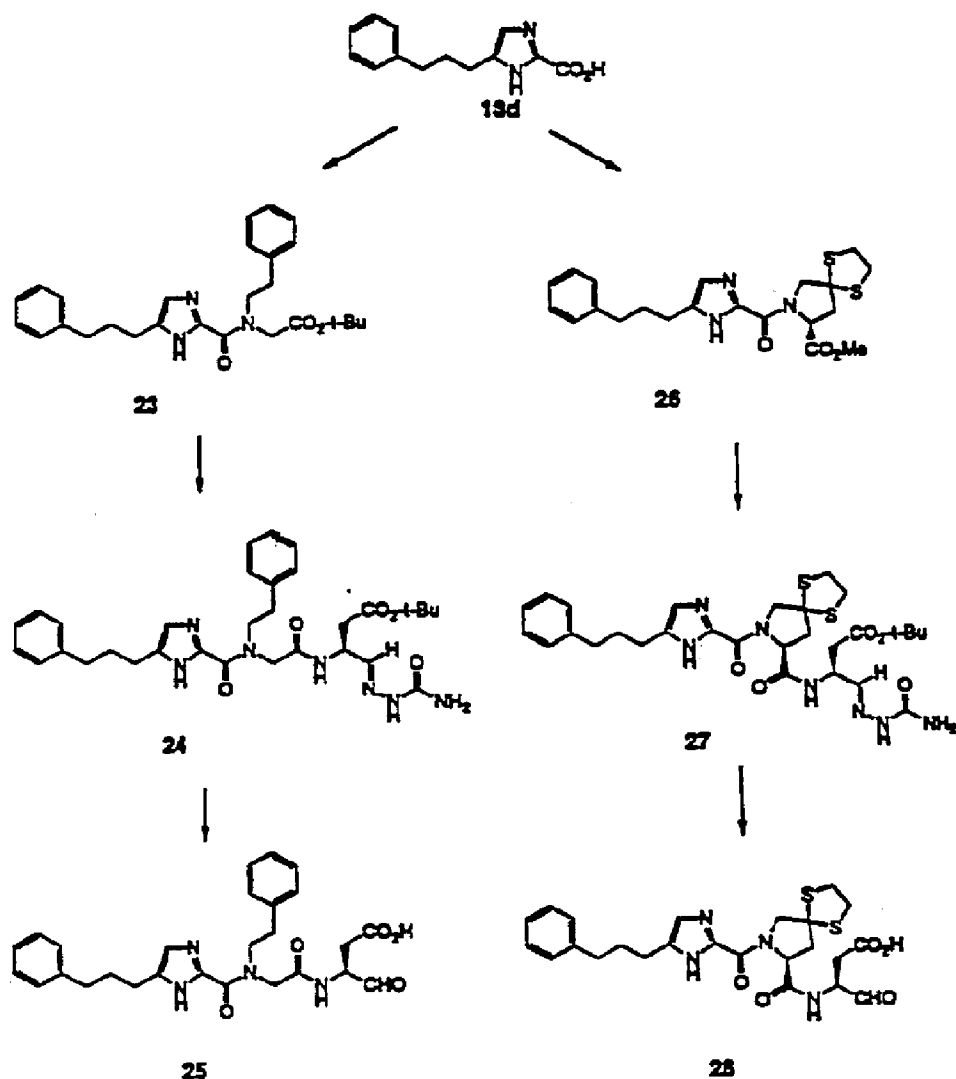
(3S)3-{N-[4-[3-(4-ヒドロキシフェニル)プロピル]イミダゾール-2-カルボニル]-L-プロリニル}アミノ-4-オキソブタン酸(21f)を、白色のガラス状固体として単離した(43%)。

融点、114-

118°C;  $[\alpha]_D^{25}$  -55.7° (c 0.05, MeOH); IR (KBr) 3288, 2935, 1780, 1715, 1662, 1610, 1515, 1441;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  6.99 (2H, d,  $J=8.5$ ), 6.91, 6.85 (1H, 2 x s), 6.68 (2H, d,  $J=8.5$ ), 5.45-5.30 (1H, m), 4.60-4.47 (1H, m), 4.30-4.10 (2H, m), 3.80-3.55 (1H, m), 2.70-1.80 (13H, m).  $\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{N}_4\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$  (ついでに計算値 : C, 57.38; H, 6.13; N, 12.17. 実測値: C, 57.68; H, 6.25; N, 11.66. FABMS  $m/e$  443 ( $\text{M}^+$ ), 298, 229, 154 (100%).

3(S)-[(1-{5-[3-(4-メトキシフェニル)プロピル]-1H-イミダゾール-2-カルボニル}-4(R)-フェノキシピロリジン-2(S)-カルボニル)アミノ]-4-オキソブタン酸 (22e) を、ベージュ色の固体として単離した(43%)。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.35-7.2 (3H, m), 7.15-7.0 (2H, m), 6.98-6.85 (3H, m), 6.83-6.77 (2H, d), 5.4-5.1 (1H, m), 4.65-4.5 (1H, m), 4.35-4.2 (2H, m), 4.15-3.90 (1H, m), 3.78 (3H, s), 3.62-3.48 (1H, m), 2.78-2.25 (8H, m), 2.02-1.9 (2H, m).



{フェネチル-[5-(3-プロピル)-1H-イミダゾール-2-カルボニル]アミノ}酢酸-*t*-ブチルエステル(23)。4-(3-フェニルプロピル)-イミダゾール-2-カルボン酸(13d)(150 mg、0.65 mmol)およびN-(2-フェネチル)グリシン-*t*-ブチルエステル(140 mg、0.59 mmol)の無水ジメチルホルムアミド5 mlの0℃溶液を、ジイソプロピルエチルアミン(154  $\mu$ l、0.89 mmol)、ヒドロキシベンゾトリアゾール(160 mg、1.18 mmol)および1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(136 mg、0.71 mmol)で処理した。36時間攪拌後、この反応物を、飽和塩化ナトリウム水溶液に注ぎ、酢酸エチル(3×50 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機抽出液を、飽和重炭酸ナトリウム水溶液(2X)および飽和塩化ナトリウム水溶液(1X)で2回、洗浄し、乾燥し(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)、濾過し、そして減圧下にて濃

縮して、褐色のオイルを得た。クロマトグラフィー(フラッシュ、SiO<sub>2</sub>、30%酢酸エチル/ヘキサン)により、白色の固体として、23を160 mg(61%)で得た。

<sup>1</sup>H NMR

(CDCl<sub>3</sub>) δ 7.38-7.14 (10H, m), 6.85-6.8 (1H, m), 4.84-4.76 (1H, d), 4.5-4.42 (1H, m), 4.07-4.0 (1H, d), 3.78-3.72 (1H, m), 3.12-2.94 (2H, 2 x m), 2.75-2.55 (4H, m), 2.1-1.95 (2H, m), 1.5-1.45 (9H, 3 x s).

(3S)-(2-フェネチル-[5-(3-フェニルプロピル)-1H-イミダゾール-2-カルボニル]アミノ}アセチルアミノ)-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(24)。このエステル23(160 mg、0.357 mmol)を、25%トリフルオロ酢酸/ジクロロメタン(7 ml)で4時間処理した。この反応物を減圧下にて濃縮して、この酸180 mgを得た。この酸(180 mg、0.357 mmol)を、5aおよび5bの調製について記述したように(3S)-3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(161 mg、0.357 mmol)とカップリングして、白色の固体として、24(1種のジアステレオマー)を86 mg(33%)で得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 10.9-10.3 (1H, 2 d), 10.08-9.78 (1H, 2 d), 9.25-9.15 (1H, m), 8.35-8.10 (1H, 2 m), 7.9-7.85 (1H, 2 s), 7.40-7.05 (10H, m), 6.9-6.75 (1H, m), 6.3-5.8 (1H, br s), 5.2-4.65 (2H, m), 4.35-3.5 (3H, m), 3.25-3.0 (2H, m), 2.9-2.45 (6H, m), 2.05-1.8 (2H, m), 1.4 (9H, s).

(3S)-(2-{フェネチル-[5-(3-フェニルプロピル)-1H-イミダゾール-2-カルボニル]アミノ}アセチルアミノ)-4-オキソブタン酸トリフルオロ酢酸塩(25)を、7aについて記述の方法により調製して、白色の固体として32 mg(82%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 7.05-7.35 (m, 11H), 4.65 (m, 1H), 4.4 (m, 1H), 4.3 (s, 2H), 3.6-4.0 (m, 2H), 2.5-2.95 (m, 8H), 2.05 (m, 2H).

7-[5-(3-フェニルプロピル)-1H-イミダゾール-2-カルボニル]-1,4-ジチア-7-アザスピロ[4.4]ノナン-8(S)-カルボン酸メチルエステル(26)。4-(3-フェニルプロピル)イミダゾール-2-カルボン酸(13d)を、23について記述した方法により、1



, 4-ジチア-7-アザスピロ[4.4]ノナン-8(S)-カルボン酸メチルエステル臭化水素酸塩とカップリングさせると(Smithら、J. Med. Chem.、31、875~85頁(1988年))、黄色のゴム状物として、140 mg(65%)が得られた。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.34-7.15 (5H, m), 6.96-6.8 (1H, 3 s), 5.7-5.65 (0.5 H, m), 5.2-5.1 (1H, m), 4.82-4.75 (0.5H, m), 4.4-4.35 (1H, m), 4.05 (1H, d), 3.75-3.7 (3H, 2 s), 3.4-3.3 (4H, m), 2.95-2.45 (8H, m), 2.05-1.95 (2H, m).

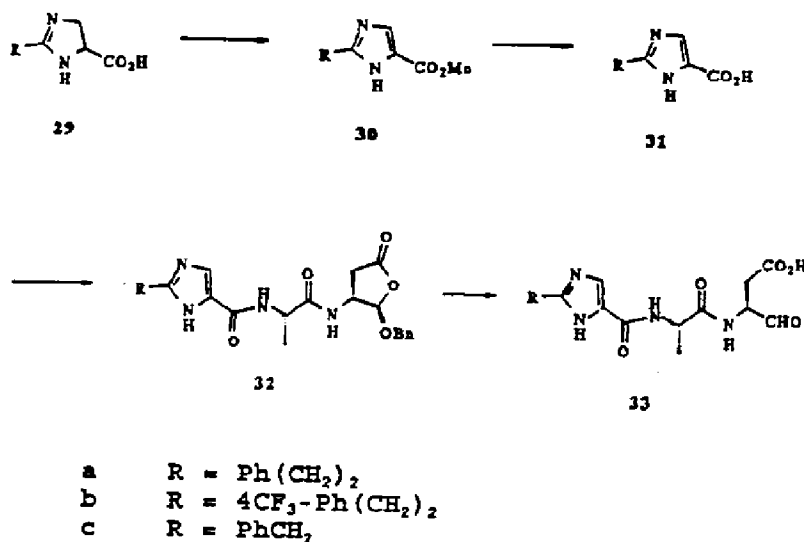
(3S)-({7-[5-(3-フェニルプロピル)-1H-イミダゾール-2-カルボニル]-1,4-ジチア-7-アザスピロ[4.4]ノナン-8(S)-カルボニル}アミノ)-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾン(27)。4について記述した操作に従って、この

エステル26をその酸に転化し、これを、引き続いて、24について記述したように(3S)-3-アミノ-4-オキソブタン酸-t-ブチルエステルセミカルバゾンとカップリングして、褐色の固体として、70 mg(33%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.28-7.10 (5H, m), 6.90 (1H, br s), 4.94 (1H, m), 3.96-3.86 (2H, q), 3.35-3.25 (4H, d), 3.0 (2H, s), 2.73-2.59 (6H, m), 2.0-1.92 (2H, m), 1.44 (9H, s).

(3S)-({7-[5-(3-フェニルプロピル)-1H-イミダゾール-2-カルボニル]-1,4-ジチア-7-アザスピロ[4.4]ノナン-8(S)-カルボニル}-アミノ)-4-オキソブタン酸(28)を、7aについて記述した方法により調製し、淡褐色の固体として、17 mg(26%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.4 (s, 1H), 7.1-7.25 (m, 5H), 4.9 (m, 1H), 4.6 (m, 1H), 4.3 (m, 1H), 3.95 (s, 2H), 3.25-3.4 (m, 4H), 3.0 (d, 2H), 2.6-2.8 (m, 5H), 2.45 (m, 1H), 2.05 (m, 2H).



4,5-ジヒドロイミダゾール-4-カルボン酸エステル(29)を、Jonesら、Tetrahedron Lett.、29、3853~56頁(1988年)に記述の操作の変形法により、調製した。

(4R, S)2-(2-フェニルエチル)-4,5-ジヒドロイミダゾール-4-カルボン酸メチル(29a)。ヒドロシンナモニトリル(3.28 ml、25 mmol)のメタノール(125 ml)の溶液に、0℃で45分間にわたり、無水塩化水素を吹き込んだ。この溶媒を除去して、そのイミデート塩を得、これを2,3-ジアミノプロピオン酸メチル(25 mmol)と共に、メタノール(125 ml)に溶解させた(Jonesら、前出)。この混合物を室温で2.5時間保持し、次いで、黄色のオイルに濃縮した。この粗生成物を、カラムクロマトグラフィー(10~20%のメタノール/ジクロロメタン)により精製すると、無色のガラス状物3.52 g (61%)が得られた。

$^1\text{H NMR}(\text{CDCl}_3)$   $\delta$  7.30-7.15 (5H, m),  
 4.63 (1H, t,  $J=9.7$ ), 3.96 (2H, d,  $J=9.7$ ), 3.72 (3H, s),  
 3.10 (4H, m),  $^{13}\text{C NMR}(\text{CDCl}_3)$   $\delta$  171.3, 168.8, 138.3,  
 128.4, 128.2, 126.6, 57.3, 53.0, 47.7, 31.7, 27.9.

(4R, S)2-[2-(4-トリフルオロメチルフェニル)エチル]-4,5-ジヒドロイミダゾール-4-カルボン酸メチル(29b)を、29aについて記述した方法により調製して、無色の固体6.80 g (78%)を得た。

融点 136-141°C;  $^1\text{H NMR}(\text{CDCl}_3)$   $\delta$  7.45  
 (4H, s), 4.71 (1H, dd,  $J=8.6, 10.8$ ), 4.02 (2H, m), 3.73  
 (3H, s), 3.19 (4H, m).

イミダゾール-4-カルボン酸エステル30を、Martinら、J. Org. Chem.、33、37  
 58~61頁(1968年)に記述の操作の変形法により、調製した。

2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボン酸メチル(30a)。(4R, S)2-(2-フェニルエチル)-4,5-ジヒドロイミダゾール-4-カルボン酸メチル(29a) (3.40 g、14.64mmol)、クロロホルム(75 ml)および酸化マンガン(IV) (13.0 g、150 mmol)の混合物を、還流下にて21時間加熱し、次いで、熱濾過した。この固体を、クロロホルムおよびメタノールで洗浄した。これらの組み合わせた濾液を濃縮すると、黄褐色の固体が残り、これを、カラムクロマトグラフィー(2~5%メタノール/ジクロロメタン)により精製すると、淡黄色の固体1.46 g (43%)が得られた。

融点 151-

155°C; IR (KBr) 3028, 2946, 1720, 1533, 1433, 1348,  
 1195, 1166;  $^1\text{H NMR}(\text{CDCl}_3)$   $\delta$  7.62 (1H, s), 7.26-7.02 (5H,  
 m), 3.82 (3H, s), 3.03 (4H, brs),  $^{13}\text{C NMR}(\text{CDCl}_3)$   $\delta$   
 162.9, 150.2, 140.3, 128.5, 128.2, 126.3, 51.5, 34.5,  
 30.4.  $\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$  についての計算値: C, 67.81; H, 6.13; N,  
 12.16. 実測値: C, 67.70; H, 6.15; N, 12.16.

2-[2-(4-トリフルオロメチルフェニル)エチル]イミダゾール-4-カルボン酸メチル(30b)を、30aについて記述した方法により、調製した。これを酢酸エチルか

ら再結晶すると、クリーム状の結晶1.88 g (33%)が得られた。

融点 225-26°C; IR

(KBr) 3239, 2951, 1715, 1532, 1331, 1158, 1105, 1068;

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.61 (1H, s), 7.54 (2H, d,  $J = 8.1$ ),

7.26 (2H, d,  $J = 8.1$ ), 3.89 (3H, s), 3.10 (4H, m).

$\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{F}_3\text{N}_2\text{O}_2$  についての計算値: C, 56.38; H, 4.39; N, 9.39;

F, 19.11. 実測値: C, 56.23; H, 4.44; N, 9.33; F, 19.08.

2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボン酸(31a)。2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボン酸メチル (31a) (1.38 g, 6 mmol)、メタノール(30 ml)および1M水酸化ナトリウム水溶液(30 ml)の混合物を、還流下にて16時間加熱した。このメタノールを減圧下にて除去し、得られた水溶液を4M塩酸で中和し、その結果、淡黄色の固体が沈殿した。この沈殿物を集め、水で洗浄し、そして乾燥すると、淡黄色の固体1.18 g (91%)が得られた。

融点 117-120°C; IR (KBr)

3375, 3131, 2616, 2472, 1638, 1592, 1551, 1421, 1388,

1360;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  7.59 (1H, s), 7.26 (5H, m), 2.99

(4H, m).  $\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 0.25\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 65.29;

H, 5.71; N, 12.69. 実測値: C, 65.00; H, 5.64; N, 12.58.

2-[2-(4-トリフルオロメチルフェニル)エチル]イミダゾール-4-カルボン酸(31b)を、31aについて記述した方法により調製して、淡黄色の固体1.09 g (76%)を得た。

融点 126-130°C; IR (KBr) 3339, 2640-2467,

1638, 1589, 1545, 1383, 1323;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  7.69

(2H, d,  $J=8.0$ ), 7.59 (1H, s), 7.47 (2H, d,  $J=8.0$ ), 3.06

(4H, m).

(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -[2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボニル]-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(32a)。0°Cまで冷却した(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -t-ブトキシカルボニル-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド (14) (1.59 g, 4.20 mmol; Chapman, Biorg. Med. Chem. Lett., 2, 613~18頁(1992年))のジクロロメタ

ン(15 ml)の溶液に、トリフルオロ酢酸(15 ml)を添加した。この混合物を0℃で1時間攪拌し、次いで、濃縮した。この残渣をエーテルで処理し、次いで、減圧下にて、このエーテルを除去した。この操作を2回繰り返して、淡黄色のガラス状物を得た。この固体をDMF(20 ml)に溶解した。次いで、この溶液に、ジイソプロピルエチルアミン(2.19 ml、12.6 mmol)、2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボン酸(31a)(1.0 g、4.62 mmol)、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(0.89 g、4.62 mmol)およびヒドロキシベンゾトリアゾール(1.14 g、8.40 mmol)を添加した。この反応混合物を室温で20時間攪拌し、次いで、ブラインに注いだ。この混合物を酢酸エチル(3×50 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機抽出液を、飽和重炭酸ナトリウム水溶液(3×1

00 ml)に次いでブライン(3×100 ml)で洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残渣を、カラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン中の2～10%イソプロパノールに次いで、酢酸エチル中の0～6%イソプロパノール)で精製して、ジアステレオマーの混合物として、32aを1.10 g (55%)で得た。

IR (KBr) 3278, 3065, 1790, 1641, 1577, 1545, 1499, 1454, 1120; <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 10.26 (1H, s), 8.14 (1H, s), 7.66 (d, J=7.0), 7.56 (d, J=7.0), 7.43 (1H, s), 7.31-7.11 (10H, m), 5.49 (d, J=5.6), 5.48 (s), 4.83-4.41 (4H, m), 3.04-2.41 (2H, m), 2.99 (4H, s), 1.45 (d, J=7.0), 1.44 (d, J=7.0).

(2R, S, 3S)N<sup>2</sup>-{2-[2-(4-トリフルオロメチルフェニル)エチル]イミダゾール-4-カルボニル}-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラン)-L-アラニンアミド(32b)を、32aについて記述した方法により調製して、淡黄色のガラス状物1.08 g (62%)を得た。

IR (KBr) 3376, 3284, 3070, 2938, 1791, 1642, 1578, 1546, 1327, 1165, 1122, 1068; <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 7.95 (0.5H, m), 7.55-7.25 (11.5H, m), 5.53 (s), 5.49 (d, J=5.3), 4.88-4.48 (4H, m), 3.11-2.96 (4H, m), 2.91 (1H, m), 2.51 (1H, m), 1.47 (3H, d, J=7.1).

(2R, S, 3S)N<sup>2</sup>-(2-ベンジルイミダゾール-4-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フランニル)-L-アラニンアミド(32c)を、2-ベンジルイミダゾール-4-カルボン酸(Ger. Offen. DE 3427136)から、32aについて記述した方法により調製して、淡黄色のガラス状物1.13 g (83%)を得た。

IR (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>) 3433, 3062, 2990, 1803, 1693, 1584, 1504, 1429, 1285, 1258; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 9.50 (s), 9.37 (s), 7.86 (0.5H, d, J=6.1), 7.56-7.21 (10.5H, m), 7.48 (1H, s), 5.51 (d, J=5.2), 5.48 (s), 4.87-4.41 (4H, m), 4.08 (s), 4.07 (s), 3.03-2.39 (2H, m), 1.46 (3H, d, J=7.0).

(3S)3-{N-[2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボニル]-L-アラニニル}アミノ-4-オキソブタン酸(33a; A)。(2R, S, 3S)N<sup>2</sup>-[2-(2-フェニルエチル)イミダゾール-4-カルボニル]-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フランニル)-L-アラニンアミド(32a) (1.0 g, 2.10 mmol)、および10%パラジウムカーボン(1.0 g)のメタノール(50 ml)の混合物を、水素雰囲気下にて、4.5時間攪拌した。得られた混合物を濾過し、濃縮して、無色のガラス状物を得た。メタノール-ジエチルエーテルから再結晶すると、無色の固体510 mg (63%)が得られた。

融点 127°C; IR (KBr) 3360, 3279, 2981, 1781, 1732, 1646, 1577, 1547; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 7.54 (1H, s), 7.29-7.12 (5H, m), 4.60-4.47 (2H, m), 4.28 (1H, m), 3.01 (4H, s), 2.76-2.39 (2H, m), 1.43 (3H, 2 x d, J=7.0, J=7.0), <sup>13</sup>C NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 176.2, 176.0, 174.7, 174.6, 164.4, 164.3, 150.5, 141.9, 134.8, 129.5, 129.3, 127.3, 122.3, 98.8, 98.4, 52.3, 52.0, 50.3, 35.6, 31.2, 18.6, 18.7. C<sub>19</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub>についての計算値: C, 56.43; H, 5.98; N, 13.85. 実測値: C, 56.78; H, 5.70; N, 13.77.

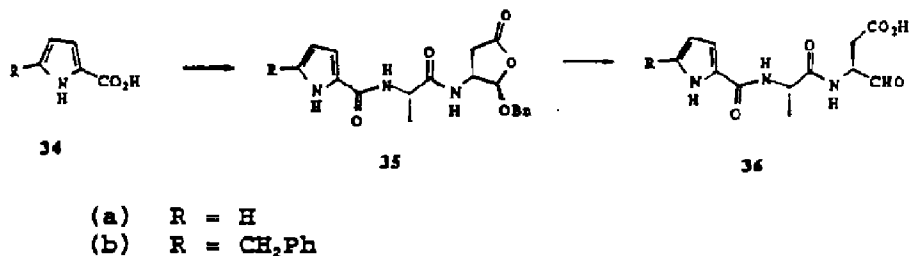
(3S)3-{N-[2-(2-[4-トリフルオロメチルフェニル]エチル)イミダゾール-4-カルボニル]-L-アラニニル}アミノ-4-オキソブタン酸(33b; C)を、33aについて記述した方法により調製して、無色の固体612 mg (73%)を得た。

融点、

120-124°C;  $[\alpha]_D^{23} +14.3^\circ$  (c 0.5, MeOH); IR (KBr) 3287, 2985, 2937, 1782, 1732, 1646, 1579, 1547, 1327;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.56 (2H, d,  $J=8.0$ ), 7.54 (1H, s), 7.36 (2H, d,  $J=8.0$ ), 4.60-4.48 (2H, m), 4.28 (1H, m), 3.08 (4H, m), 2.75-2.41 (2H, m), 1.43 (3H, d,  $J=7.0$ ).  $\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{F}_3\text{N}_4\text{O}_5 \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 51.84; H, 4.78; N, 12.09; F, 12.30. 実測値: C, 51.83; H, 4.72; N, 12.14; F, 12.36.

(3S)-3-[N-(2-ベンジルイミダゾール-4-カルボニル)-L-アラニニル]アミノ-4-オキソブタン酸(33c; B)を、33aについて記述した方法により調製して、無色の固体426 mg(64%)を得た。

$[\alpha]_D^{23} +13.4^\circ$  (c 0.407, MeOH). IR (KBr) 3260, 3150, 2980, 1779, 1727, 1649, 1573, 1547;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.58 (1H, s), 7.34-7.22 (5H, m), 4.59-4.47 (2H, m), 4.28 (1H, m), 4.07 (2H, s), 2.74-2.41 (2H, m), 1.42 (3H, d,  $J=6.7$ );  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  175.6, 175.5, 175.0, 164.6, 164.5, 150.1, 138.7, 135.3, 130.0, 129.9, 128.2, 122.9, 98.9, 98.5, 52.5, 52.2, 35.5, 35.1, 35.0, 19.0, 18.9.  $\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 55.37; H, 5.68; N, 14.35. 実測値 C, 55.83; H, 5.75; N, 13.96. MS(FAB,  $m/z$ ) $^+$ : 373 ( $\text{M}^+$ ), 228, 185, 91.



5-ベンジルピロール-2-カルボン酸(34b)。5-ベンジルピロール-2-カルボン酸エチル(0.7 g、3.05 mmol; Elderら、Synthetic Communications、19、763~767頁(1989年))、エタノール(20 ml)および1M水酸化ナトリウム(9.2 ml、9.2 mmol)の混合物を攪拌し、還流下にて3時間加熱した。このエタノールの大部分を除去し、その残留液体を水で希釈し、エーテルで洗浄し、氷で冷却し、そして濃塩酸で酸性化した。この混合物をエーテルで抽出した。これらの組み合わせた抽出液をブラインで洗浄し、乾燥し( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、そして濃縮すると、白濁色の固体0.567 g (92%)が得られた。

融点 130-134°C;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$   
 8.87 (1H, brs), 7.37-6.95 (5H, m), 6.97 (1H, m), 6.07  
 (1H, m), 4.00 (2H, s).

(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -(ピロール-2-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(35a)。(2R, S, 3S) $\text{N}^2$ -t-ブトキシカルボニル-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(14)(756 mg、2.0 mmol)の無水ジクロロメタン(8 ml)の溶液を、0°Cにて、トリフルオロ酢酸(8 ml)で1時間処理し、次いで、乾燥状態まで蒸発させた。この残渣に無水エーテルを加え、この混合物を濃縮して、粘稠なオイルを得た。このオイルを無水DMF(10 ml)に溶解した。ピロール-2-カルボン酸(34a)(244 mg、2.2 mmol)を添加し、N,N-ジイソプロピルアミン(0.78 g、6.0 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(0.54 g、4.0 mmol)およびエチルジメチルアミノプロピルカルボジイミド塩酸塩(0.42 g、2.2 mmol)を添加する前に、この溶液を氷浴で冷却した。得られた混合物を25°Cで17時間攪拌し、次いで、飽和塩化ナトリウム水溶液(30 ml)を添加した。この混合物を酢酸エチル(3×20 ml)で抽出し、これらの組み合わせた有機抽出液を、5%重炭酸ナトリウム水溶液(3×10 ml)およびブライン(10 ml)で洗浄し、乾燥し( $\text{MgSO}_4$ )、そして濃縮した。フラッシュクロマトグラフィー(25%ヘキサノン-酢酸エチル)により、白色のガラス状の固体として、ジアステレオマーの1:1混合物557 mg(75%)が得られた。



融点、85-90°C; IR (KBr) 3288, 1789, 1665, 1629, 1557 および 1122;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  11.46 (1H, bs), 8.55 (0.5H, d,  $J=7.0$ ), 8.30 (0.5H, d,  $J=7.6$ ), 8.06 (0.5H, d,  $J=7.0$ ), 8.04 (0.5H, d,  $J=7.6$ ), 7.36-7.30 (5H, m), 6.88-6.85 (2H, m), 6.10-6.07 (1H, m), 5.63 (0.5H, d,  $J=5.0$ ), 5.42 (0.5H, s), 4.72 (2H, q,  $J=12.2$ ), 4.74-4.25 (2H, m), 3.14-2.35 (2H, m), 1.29, 1.25 (3H, 2 x d,  $J=7.2$ ).

(2R, S, 3S)N<sup>2</sup>-(5-ベンジルピロール-2-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-アラニンアミド(35b)を、化合物35aについて記述した方法により、5-ベンジルピロール-2-カルボン酸(34b)から調製した(65%)。単一のジアステレオマーについて、データを示す。

$^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  11.37 (1H, brs), 8.27 (1H, d,  $J=7.4$ ), 7.93 (1H, d,  $J=7.6$ ), 7.33-7.16 (10H, m), 6.76 (1H, m), 5.82 (1H, m), 5.62 (1H, d,  $J=5.2$ ), 4.76 (1H, d,  $J=12.0$ ), 4.65 (1H, m), 4.62 (1H, d,  $J=12.2$ ), 4.47 (1H, m), 3.88 (2H, s), 2.77 (1H, dd,  $J=9.0, 18.0$ ), 2.5 (dd), 1.23 (3H, d,  $J=7.0$ ).

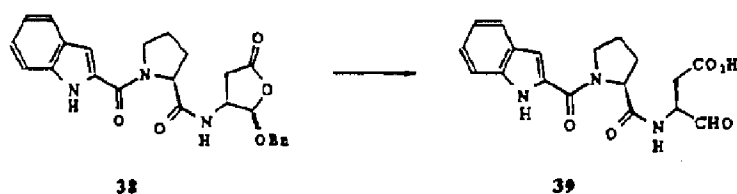
(3S)3-[N-(ピロール-2-カルボニル)-L-アラニン]アミノ-4-オキソブタン酸(36a; D)。 (35a) (612 mg; 1.65 mmol)、メタノール(40 ml)および10%パラジウムカーボン(500 mg)の混合物を、水素雰囲気下にて4時間にわたり、激しく攪拌した。この混合物を、0.2  $\mu$ Mのナイロン膜により濾過し、次いで、濃縮した。この残渣を、酢酸エチル-エーテル混合物から沈殿させた後、フラッシュクロマトグラフィー(塩化メチレン中の5~10%メタノール)により精製すると、白色の固体として、(36a)の半水和物(223 mg、48%)が得られた。この生成物には、痕

跡量の溶媒が存在していた。

融点 96-100°C; IR (KBr) 3381, 1774, 1729 (EtOAc), 1632, 1558, 1523, 1123;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  6.94-6.85 (2H, m), 6.17 (1H, dd,  $J=3.8$  and 2.6), 4.58 (0.5H, d,  $J=3.94$ ), 4.56 (0.5H, d,  $J=4.24$ ), 4.51 (1H, q,  $J=7.16$ ), 4.35-4.20 (1H, m), 2.74-2.40 (2H, m), 1.42 and 1.41 (3H, 2 x d,  $J=7.13$ ).

(3S)-3-[N-(5-ベンジルピロール-2-カルボニル)-L-アラニニル]アミノ-4-オキソブタン酸(36b)を、36aの化合物について記述した方法により、35bから調製して、白濁色の固体を得た(41%)。

融点 109-112°C;  $[\alpha]_D^{25}$  +6.3° (c 0.3, メタノール); IR (KBr) 3368, 1724, 1630, 1530, 1453, 1414, 1233, 1049;  $^1\text{H}$  NMR( $\text{d}_4$  メタノール)  $\delta$  7.25-7.11 (5H, m), 6.76 (1H, d,  $J=3.5$ ), 5.84 (1H, d,  $J=3.5$ ), 4.51 (1H, m), 4.43 (1H, q,  $J=7.1$ ), 4.23 (1H, m), 2.5 (2H, m), 1.35 (3H, d,  $J=7.0$ ).  $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}_5 \cdot 1.75\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 56.64; H, 6.13; N, 10.43. 実測値: C, 56.34; H, 5.72; N, 10.00.



(2R, S, 3S)-1-(インドール-2-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(38)。(2R, S, 3S)-1-t-ブトキシカルボニル-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロ

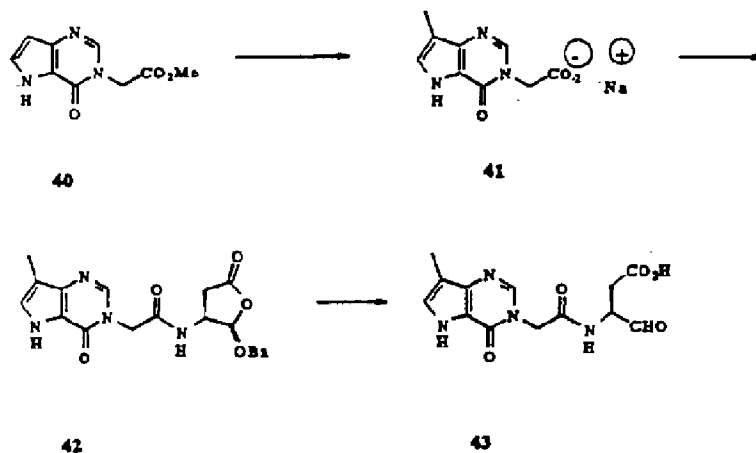
リンアミド (15) (0.607 g、1.5 mmol)のジクロロメタン(4 ml)の溶液に、0°Cにて、トリフルオロ酢酸(4 ml)を添加した。この混合物を0°Cで75分間攪拌した。この混合物を濃縮し、その残渣をジエチルエーテルで処理し、次いで、減圧下にて、このエーテルを除去した。この操作を2回繰り返して、黄色のオイルを得、これをDMF(12 ml)に溶解した。次いで、この溶液に、ジイソプロピルエチルアミン(0.78 ml、4.5 mmol)に続いて、インドール-2-カルボン酸(266 mg、1.65

mmol)、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(316 mg、1.65 mmol)およびヒドロキシベンゾトリアゾール(405 mg、3 mmol)を添加した。この混合物を室温で20時間攪拌し、次いで、ブラインに注いだ。この混合物を酢酸エチル(3×30 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機抽出液を、飽和重炭酸ナトリウム水溶液(2×60 ml)に次いでブライン(2×60 ml)で洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして濃縮した。この残渣を、カラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製すると、ジアステレオマーの混合物518 mg(77%)が得られた。

IR (KBr) 3314, 1780, 1677, 1609, 1524, 1435, 1406, 1344; <sup>1</sup>H NMR (d<sub>6</sub>-DMSO), δ 11.58 (1H, m), 8.81-8.41 (1H, m), 7.71-6.67 (10H, m), 5.70 (d, J=5.2), 5.48 (s), 4.89-4.29 (4H, m), 3.99-3.74 (2H, m), 3.20-2.44 (2H, m), 2.39-1.77 (4H, m).

(3S)3-[1-(インドール-2-カルボニル)-L-プロリニル]アミノ-4-オキソブタン酸(39)。(2R, S, 3S)1-(インドール-2-カルボニル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラニル)-L-プロリンアミド(38)(478 mg、1.07 mmol)、および10%パラジウムカーボン(475 mg)およびメタノール(150 ml)の混合物を、水素雰囲気下にて、6時間攪拌した。得られた混合物を濾過し、濃縮して、無色のガラス状物を得た。メタノールおよびジエチルエーテルの混合物から再結晶すると、無色の固体202 mg(53%)が得られた。

融点、135-138°C;  $[\alpha]_D^{24}$  -44° (c 0.25, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3287, 2977, 2879, 1781, 1725, 1716, 1667, 1662, 1600, 1529, 1441, 1346; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  7.65 (1H, d, J=8.0), 7.44 (1H, d, J=8.4), 7.22 (1H, m), 7.09-6.84 (2H, m), 4.62 (2H, m), 4.29 (1H, m), 4.15-3.73 (2H, m), 2.74-1.72 (6H, m).



2-(3,5-ジヒドロ-7-メチル-4-オキソ-4H-ピロロ[3,2-d]ピリミジン-3-イル)酢酸メチル(40)。3-[N-(ジメチルアミノ)メチレン]アミノ-4-メチルピロール-2-カルボン酸エチル(1.56 g、7.0 mmol; Limら、J. Org. Chem.、44、3826~29頁(1979年))の無水メタノール(60 ml)の攪拌溶液に、新たに調製したメチルグリシネート(1.25 g、14 mmol)を添加した。得られた混合物を70°Cで保持した。18時間および42時間の加熱後に、メチルグリシネート(1.25 g、14.0 mmol)の2個のバッチをさらに添加した。この最後の添加の24時間後に、この混合物を冷却し、濾過した。この濾液を濃縮し、その残渣を、フラッシュクロマトグラフィー(2

~5%のメタノール/クロロホルム)により精製すると、白色の結晶状の固体0.54 g (35%)が得られた。

融点 233-235°C (酢酸エチルから再結晶); IR (KBr) 3135, 2958, 1745, 1675, 1254;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  11.90 (1H, s), 8.07 (1H, s), 7.23 (1H, s), 4.83 (2H, s), 3.69 (3H, s), 2.16 (3H, s).  $\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3 \cdot 0.1\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 53.85; H, 5.07; N, 18.84. 実測値: C, 53.85; H, 4.96; N, 18.81; MS (70eV, EI)  $m/e$  222, 221 ( $\text{M}^+$ , 100%), 189, 162, 133, 105.

2-(3,5-ジヒドロ-7-メチル-4-オキソ-4H-ピロロ[3,2-d]ピリミジン-3-イル)酢酸、ナトリウム塩(41)。40(354 mg、1.6 mmol)のメタノール(15 ml)の懸濁液を、0.5N水酸化ナトリウム(4.8 ml)で処理し、得られた混合物を、25°Cで1時間攪拌した。この反応混合物を濾過すると、白色の結晶状の固体として、41の半水和物(354 mg、97%)が得られた。

融点、  
 $>340^\circ\text{C}$  (メタノールから再結晶); IR (KBr) 3461, 3143, 1676, 1666, 1605, 1415;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$  DMSO)  $\delta$  11.63 (1H, s), 7.83 (1H, s), 7.11 (1H, d,  $J=2.0$ ), 4.24 (2H, s), 2.14 (3H, s).  $\text{C}_9\text{H}_8\text{N}_3\text{O}_3\text{Na} \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 45.39; H, 3.81; N, 17.64. 実測値: C, 45.57; H, 4.05; N, 17.39.

(2R, S, 3S)-2-(3,5-ジヒドロ-7-メチル-4-オキソ-4H-ピロロ[3,2-d]ピリミジン-3-イル)-N-(テトラヒドロ-2-ベンジルオキシ-5-オキソ-3-フラン)アセトアミド(42)。ナトリウム塩41(344 mg、1.5 mmol)の無水DMF(15 ml)の懸濁液を、エチルジメチルアミノプロピルカルボジイミド塩酸塩(373 mg、1.95 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(405 mg、3.0 mmol)で処理した。この混合物

を25°Cで1時間保持し、次いで、(2R, S, 3S)-N-アリルオキシカルボニル-3-アミノ-2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン(437 mg、1.5 mmol; Chapman, *Biorg. Med. Chem. Lett.*, 2, 613~18頁(1992年))および $(\text{Ph}_3\text{P})_2\text{PdCl}_2$  (25 mg)を添加し、続いて、n-トリブチルスズハイドライド(0.6 ml、2.25 mmol)を滴下した。得られた混合物を25°Cで1時間攪拌し、次いで、水(20 ml)を添加した。この混合物を酢酸エチル(3×15 ml)で抽出し、これらの組み合わせた有機抽出

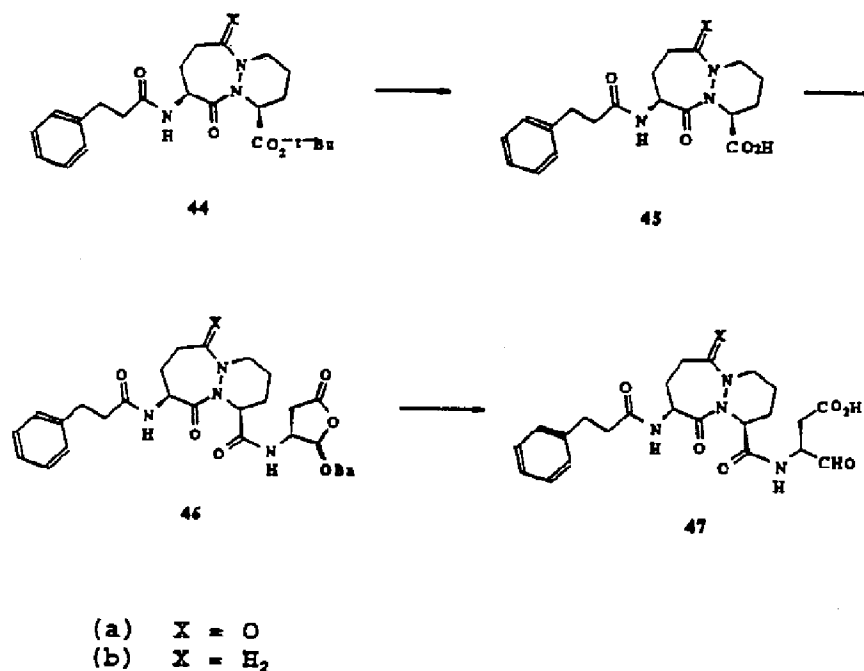
液を、水(5 ml)で洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮すると、ジアステレオマーの混合物が得られた。この水層を蒸発させ、その残渣をフラッシュクロマトグラフィー(5%メタノール/クロロホルム)により精製して、全体で182 mgの追加量の42(31%)を得た。

融点、240-244°C;

IR (KBr) 3274, 1772, 1691, 1664, 1562; <sup>1</sup>H NMR (d<sub>6</sub>-DMSO)  
 $\delta$  11.81 (1H, s), 8.85 (0.6H, d, J=5.6), 8.72 (0.4H, d, J=7.4), 7.98 (0.6H, s), 7.95 (0.4H, s), 7.40-7.30 (5H, m), 7.20 (1H, d, J=2.2), 5.61 (0.4H, d, J=5.0), 5.46 (s), 4.85-4.60 (m), 4.28 (m), 3.20-2.35 (2H, m), 2.16 (3H, s).

(3S)-3-[2-(3,5-ジヒドロ-7-メチル-4-オキソ-4H-ピロロ[3,2-d]ピリミジン-3-イル)-1-オキソエチルアミノ]-4-オキソブタン酸(43)。42(131 mg、0.33 mmol)のメタノール(50 ml)および10%パラジウムカーボン(100mg)の混合物を、水素雰囲気下にて2時間にわたり、激しく攪拌した。追加量の触媒(100 mg)を添加し、この混合物をさらに2時間水素化した。この混合物を、0.2  $\mu$ Mのナイロン膜で濾過し、そして濃縮した。この残渣を、メタノール/ジエチルエーテルから再結晶すると、吸湿性の白色固体として、43が79 mg(78%)で得られた。

融点 222-226°C; ( 分解 );  $[\alpha]_D^{32}$   
 +0.5 (c 0.02, MeOH); IR (KBr) 3282, 1680, 1558, 1425  
 1275;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  8.03 (1H, s), 7.18 (1H, d,  
 $J=0.7$ ), 4.79-4.74 (2H, m), 4.63-4.59 (1H, 2 x d,  
 $J=3.6$ ), 4.36-4.25 (1H, m), 2.78-2.39 (2H, m), 2.24 (3H,  
 d,  $J=0.7$ ).  $\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_5 \cdot 1.4\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 47.10;  
 H, 5.12; N, 16.90. 実測値: C, 47.00; H, 4.79; N, 16.59.  
 FABMS  $m/e$  307, 306 ( $\text{M}^+$ ), 244, 207, 190, 152, 115 (100%).



(1S, 9S)6, 10-ジオキソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-  
 ピリダジノ[1, 2-a][1, 2]ジアゼピン-1-カルボン酸-*t*-ブチル(44a)。(1S, 9S)9-  
 アミノ-6, 10-ジオキソオクタヒドロ-6H-ピリダジノ[1, 2-a][1, 2]ジアゼピン-1-  
 カルボン酸-*t*-ブチル(690 mg ; 2.32 mmol ; GB 2128984)のジオキサン(16 ml)お  
 よび水(4 ml)の溶液に、0°Cにて、固形状の重炭酸ナトリウム(292 mg ; 3.48 m  
 mol)を添加し、続いて、3-フェニルプロピオニルクロライド(470 mg ; 2.78 mmol  
 )を滴下した。この混合物を室温で2時間攪拌し、次いで、重炭酸ナトリウム(20  
 0 mg ; 2.38 mmol)および3-フェニルプロピオニルクロライド(100 mg ; 0.6 mmol)  
 をさらに添加した。この混合物を室温でさらに2時間攪拌し、酢酸エチル(50 ml

)で希釈し、飽和重炭酸ナトリウム(2×25 ml)で洗浄し、次いで、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残渣をフラッシュクロマトグラフィー(0～50%酢酸エチル/クロロホルム)により精製し、エーテルによる粉末化によって最終的に結晶化すると、白色の固体860 mg(86%)が得られた。

融点 137-138°C;

$[\alpha]_D^{23}$  -95.1° (c 0.549, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>); IR (KBr) 3327, 1736, 1677, 1664, 1536, 1422, 1156; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.24 (5H, m), 6.50 (1H, d, J=7.5), 5.24 (1H, m), 4.90 (1H, m), 4.60 (1H, m), 3.44 (1H, m), 2.93 (2H, m), 2.84 (1H, m), 2.64 (1H, m), 2.54 (2H, m), 2.26 (2H, m), 1.70 (4H, m), 1.70 (9H, s). MS (FAB, m/z): 430 (M<sup>+</sup> + 1), 374, 242, 105, 91.

(1S, 9S)オクタヒドロ-10-オキソ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸-t-ブチル(44b)を、44aと同様に、(1S, 9S)9-アミノ-オクタヒドロ-10-オキソ-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸-t-ブチル(Attwoodら、J. Chem. Soc. Perkin 1, 1011～19頁(1986年))から調製し、無色のオイル810 mg(81%)を得た。

$[\alpha]_D^{23}$  - 33.5° (c 0.545, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>); IR (薄膜) 3334, 2935, 1737, 1728, 1659, 1642; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.24 (5H, m), 6.75 (1H, d, J=6.7), 5.27 (1H, m), 4.92 (1H, m), 3.39 (1H, m), 3.03 (4H, m), 2.55 (3H, m), 2.33 (1H, m), 2.17 (1H, m), 1.80 (5H, m), 1.47 (9H, s), 1.39 (1H, m). MS (FAB, m/z): 416 (M<sup>+</sup> + 1), 360, 211, 143, 97.

(1S, 9S)6,10-ジオキソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸(45a)。(1S, 9S)6,10-ジオキソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸-t-ブチル(44a)(800 mg; 1.863 mmol)の無水ジクロロメタン(5 ml)の溶液に、0°Cにて、トリフルオロ酢酸(5 ml)を添加した。この溶液を室温で3時間攪拌し、次いで、濃縮した。この残渣に無水エーテル(10 ml)を添加し、次いで、減圧下にて除去した。この工程を3回繰り返すと、結晶状の固体が得られた。この固体をエーテルで粉末化し、濾過すると、白色の結晶状



の固体590 mg (85%)が得られた。

融点 196-197.5°C;  $[\alpha]_D^{23}$  -129.5°  
(c 0.2, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3237, 1729, 1688, 1660, 1633,  
1574, 1432, 1285, 1205; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 8.28 (1H, d,  
J=7.4), 7.22 (5H, m), 5.32 (1H, dd, J=5.9, 2.9), 4.75  
(1H, m), 4.51 (1H, m), 3.50 (1H, m), 3.01 (1H, m), 2.91  
(2H, m), 2.55 (2H, m), 2.29 (3H, m), 1.95 (2H, m), 1.71  
(2H, m). C<sub>19</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>O<sub>5</sub>についての計算値: C, 61.12; H, 6.21;  
N, 11.25. 実測値: C, 60.80; H, 6.28; N, 10.97. MS (FAB,  
m/z) 374 (M<sup>+</sup> + 1), 242, 105, 91.

(1S, 9S)オクタヒドロ-10-オキソ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピ  
リダジノ[1,2-a]-[1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸(45b)を、化合物45aについて

記述した方法により、(1S, 9S)オクタヒドロ-10-オキソ-9-(3-フェニルプロピオ  
ニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a]-[1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸-t-ブチル(4  
4b)から調製して、結晶性の固体として、45bを657 mg (96%)で得た。

融点 198-202°C;  $[\alpha]_D^{23}$  -86.2° (c  
0.5, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3294, 2939, 1729, 1645, 1620,  
1574, 1453, 1214; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 7.92 (1H, d, J=7.9),  
7.20 (5H, m), 5.29 (1H, m), 4.90 (1H, m), 3.47 (1H, m),  
3.08 (2H, m), 2.90 (2H, m), 2.55 (3H, m), 2.36 (1H, m),  
1.81 (5H, m), 1.43 (2H, m). MS (FAB, -m/z) 360 (M<sup>-</sup> + 1),  
211, 143, 91.

[3S, 2R, S, (1S, 9S)] N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3  
-イル)-6,10-ジオキソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピ  
リダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド(46a)。(1S, 9S)6,10-ジオ  
キソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1  
,2]ジアゼピン-1-カルボン酸(45a) (662 mg; 1.773 mmol)の無水ジクロロメタ  
ン(9 ml)および無水ジメチルホルムアミド(3 ml)の溶液に、室温にて、ビス(ト  
リフェニルホスフィン)パラジウムクロライド(30 mg)および(3S, 2R, S)-3-ア  
リルオキシカルボニルアミノ-2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン(C  
hapman, *Biorg. Med. Chem. Lett.*, 2, 613~18頁(1992年)) (568 mg, 1.95 mmol

)を添加し、続いて、トリ-n-ブチルスズハイドライド(1.19 g ; 4.09 mmol)を滴下した。1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(408 mg ; 2.128 mmol)の添加前に、この混合物に、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(479 mg ; 3.546 mmol)を添加し、この混合物を0℃まで冷却した。この混合物を室温で3.25時間攪拌し、次いで、酢酸エチル(50 ml)で希釈し、希塩酸(20 ml)で2回洗浄し、飽和重炭酸ナトリウム(20 ml)で2回洗浄し、ブラインで1回洗浄し、次いで、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。得られたオイルをフラッシュクロマトグラフィー(0~100%酢酸エチル/クロロホルム)により精製すると、アノマーの混合物として、46aが810 mg(81%)で得られた。

融点 92-94°C; IR (KBr) 3311, 1791, 1659, 1651, 1536; <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 7.49, 6.56 (1H, 2d, J=6.7, 7.8), 7.29 (10H, m), 6.37, 6.18 (1H, 2d, J=7.7, 7.6), 5.56, 5.34 (1H, d, s, J=5.2), 5.08-4.47 (6H), 3.18-2.80 (5H), 2.62-2.28 (5H), 2.04-1.53 (5H). MS(FAB, m/z), 563 (M<sup>+</sup> + 1), 328, 149, 91.

[3S, 2R, S, (1S, 9S)] N-(2-ベンジルオキシ-5-オキシテトラヒドロフラン-3-イル)-オクタヒドロ-10-オキシ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド(46b)を、46aについて記述した方法により、45bから調製して、ガラス状物790 mg(96%)を得た。

融点 58-60°C; IR (KBr) 3316, 2940, 1793, 1678, 1641, 1523, 1453, 1120; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.28 (10H, m), 6.52, 6.42 (1H, 2d, J=7.2, 7.1), 5.53, 5.44 (1H, d, s, J=5.2), 5.35 (1H, m), 4.6-4.9, 4.34 (4H, m), 3.1-2.8 (6H, m), 2.6-2.1 (7H), 1.95-1.05 (5H). MS(FAB, m/z), 549 (M<sup>+</sup> + 1), 400, 310, 279, 91.

[3S, (1S, 9S)] 3-(6,10-ジオキソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド)-4-オキソブタン酸(47a)。[3S, 2R, S, (1S, 9S)] N-(2-ベンジルオキシ-5-オキシテトラヒドロフラン-3-イル)-6,10-ジオキソオクタヒドロ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド (46a) (205 mg ; 0.

364 mmol)、10%パラジウムカーボン(200 mg)およびメタノール(20 ml)の混合物を、1気圧の水素下にて、5時間攪拌した。この混合物を濾過し、次いで、濃縮すると、ガラス状物154 mg(90%)が得られた。

融点、116-118°C;  $[\alpha]_D^{23}$  -140° (c 0.1, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3323 (br), 1783, 1731, 1658, 1539, 1455, 1425; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 7.21 (5H, m), 5.17 (1H, m), 4.73 (1H, m), 4.50 (2H, m), 4.23 (1H, m), 3.38 (1H, m), 3.06 (1H, m), 2.91 (2H, m), 2.73-2.18 (6H, m) and 2.01-1.59 (5H, m). C<sub>23</sub>H<sub>27</sub>N<sub>4</sub>O<sub>7</sub> + H<sub>2</sub>O についての計算値: C, 56.32; H, 6.16; N, 11.42. 実測値: C, 56.29; H, 6.11; N, 11.25. MS(FAB, m/z) 473 (M<sup>+</sup> + 1), 176, 149, 105, 91.

[3S, (1S, 9S)] 3-(オクタヒドロ-10-オキソ-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド)-4-オキソブタン酸(47b)を、47aについて記述した方法により、46bから調製した。この残渣をフラッシュクロマトグラフィー(0~10%メタノール/クロロホルム)により精製すると、ガラス状物65 mg(52%)が得られた。

融点: 87-90°C;  $[\alpha]_D^{23}$  -167.0° (c 0.1, メタノール); IR (KBr) 3329, 2936, 1786, 1727, 1637;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.23 (5H, m), 5.29 (1H, m), 4.83 (1H, m), 4.59 (1H, d,  $J=3.6$ ), 4.29 (1H, m), 3.3-3.0 (3H, m), 2.91 (2H, m), 2.70-2.34 (5H, m), 2.19 (2H, m), 1.75 (4H, m), 1.36 (2H, m).  $\text{C}_{23}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6 + 0.5 \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 59.09; H, 6.68; N, 11.98. 実測値: C, 58.97; 6.68; N, 11.73. MS (FAB,  $m/z$ ) 459 ( $\text{M}^+ + 1$ ), 310, 149, 105, 91.



	$\text{R}_1$	$\text{R}_2$	$\text{R}_3$
(a)	$\text{PhCH}_2$	H	(S) Me
(b)	$\text{PhCH}_2$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(c)	$\text{PhCH}_2$	$(\text{CH}_2)_2\text{Ph}$	H
(d)	$\text{PhCH}_2$	nBu	H
(e)	$\text{PhCH}_2$	Me	H
(f)	$\text{PhCH}_2$	Ph	H
(g)	$\text{PhCH}_2$	H	H
(h)	$\text{PhCH}_2$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	(S) -Me
(i)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H

Damewoodら、J. Med. Chem.、37、3303~12頁(1994年)に記述の方法により、ピリドン48を調製した。化合物48dは、新規である。

3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-6-ブチルピリド-2-オン(48d)を、クリーム状の固体として単離した。

融点: 158-160°C; IR (KBr)

3382, 2953, 2930, 2866, 1729, 1643, 1524, 1468, 1202, 1044;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.26 (1H, s), 7.72 (1H, d), 7.39 (5H, m), 6.00 (1H, d), 5.14 (2H, s), 2.41 (2H, t), 1.52 (2H, m), 1.24 (2H, m), 0.87 (3H, t).  $\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_3$  についての計算値: C, 67.98; H, 6.71; N, 9.33. 実測値: C, 67.69; H, 6.68; N, 9.20. MS CI  $\text{M}^+ = 300$  (m) 28%.

(2S)-2-[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]プロピオン酸メチル(49a)。3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)ピリド-2-オン(48a)(2.58 g、10.58 mmol)およびテトラヒドロフラン(100 ml)の攪拌混合物に、室温にて、水素化ナトリウム(80%オイル分散液)(0.35 g、11.64 mmol)を添加した。この混合物を10分間攪拌した。得られた溶液を、室温にて10分間にわたり、2(R)-2-((トリフルオロメタン)スルホニルオキシ)プロピオン酸メチル(2.5 g、10.58 mmol; Feenstraら、*Tetrahedron Lett.*、28、1215~18頁(1987年))のテトラヒドロフラン(5 ml)溶液に添加した。この混合物を室温で80分間攪拌し、次いで、酢酸エチルに注いだ。この混合物を1 M HClで2回洗浄し、重炭酸ナトリウム水溶液に次いでブラインで2回洗浄した。それを乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残渣をフラッシュクロマトグラフィー(30%酢酸エチル/ヘキサン)により精製すると、無色の固体2.945 g(84%)が得られた。

融点 96-7°;  $[\alpha]_D^{20}$  -

71.36 (c 2.5, CHCl<sub>3</sub>); IR (KBr) 3370, 1764, 1729, 1648, 1602, 1564, 1523, 1515, 1503, 1449, 1359, 1203, 1064; <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 8.04 (1H, d, J=7.2), 7.86 (1H, s), 7.36 (5H, m), 6.98 (1H, dd, J=7.1, J=1.7), 6.30 (1H, t, J=7.2), 5.46 (1H, q, J=7.4), 5.20 (2H, s), 3.74 (3H, s), 1.66 (3H, d, J=7.4). C<sub>17</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> についての計算値: C, 61.81; H, 5.49; N, 8.48. 実測値: C, 61.49; H, 5.51; N, 8.41. MS(FAB, m/z) 331 (M<sup>+</sup> + 1), 299, 223, 196, 163, 91.

[6-ベンジル-3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(49b)。6-ベンジル-3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)ピリド-2-オン(48b)(7.3 g、2.18 mmol)およびテトラヒドロフラン(150 ml)の攪拌混合物に、室温にて、水素化ナトリウム(80%オイル分散液)(0.65 g、26.2 mmol)を添加した。この混合物を10分間攪拌し、ブromo酢酸メチル(2.5 ml、26.2 mmol)で処理し、そして3時間保持した。得られた混合物を、氷および1 M HClの混合物に注いだ。得られた固体を濾過して除き、次いで、ジクロロメタンに溶解した。得られた溶液を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、活性炭で脱色し、そして濃縮した。こ

の残渣をクロマトグラフィー(2~5%酢酸エチル/ジクロロメタン)により精製すると、無色の結晶7.2 g (81%)が得られた。

融点 117-9°; IR (KBr) 3375, 1753, 1730, 1651, 1605, 1513, 1384, 1223, 1185, 1071;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.02 (1H, d,  $J=7.5$ ), 7.78 (1H, s), 7.31 (8H, m), 7.10 (2H, m), 6.15 (1H, d,  $J=7.5$ ), 5.20 (2H, s), 4.70 (2H, s), 3.88 (2H, s), 3.66 (3H, s).

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェネチル-1-ピリジル]-酢酸メチル(49c)。収率97%。

融点 102-4°C. IR (KBr) 3245, 3232, 1741, 1725, 1648, 1600, 1526, 1216;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.45 (1H, s), 7.76 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 7.35 (10H, m), 6.15 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 5.15 (2H, s), 4.85 (2H, s), 3.68 (3H, s), 2.86 (4H, s).

[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-6-ブチル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(49d)。収率90%。

融点 111-112°C; IR (KBr) 3393, 1738, 1731, 1645, 1598, 1517, 1225, 1208;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.39 (1H, s), 7.78 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 7.35 (5H, m), 6.17 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 5.15 (2H, s), 4.80 (2H, s), 3.67 (3H, s), 1.38 (6H, m), 0.89 (3H, t).

[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-6-メチル-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(49e)。収率84%。無色の固体。

融点 115-6°C; IR (KBr) 3246, 1740, 1725, 1649, 1598, 1573, 1535, 1417, 1365, 1259, 1219, 1193, 1090, 1068, 1006;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.40 (1H, s), 7.75 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 7.38 (5H, m), 6.20 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 5.15 (2H, s), 4.85 (2H, s), 3.68 (3H, s), 2.26 (3H, s).

[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-6-フェニル-1-ピリジル]-

酢酸メチル(49f)。収率67%。無色のオイル。

IR (KBr) 3266, 1739, 1727, 1646, 1606, 1566, 1517, 1490, 1365, 1213, 1163, 1075;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.15 (1H, d), 7.85 (1H, s), 7.39 (10H, m), 6.22 (1H, d), 5.22 (2H, s), 4.57 (2H, s), 3.74 (3H, s).

[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(49g)。収率80%。無色の結晶状の固体。

融点 110-111°C. IR (KBr) 3385, 1745, 1726, 1650, 1601, 1512, 1502, 1378, 1369, 1358, 1215, 1195, 1162, 1067;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.06 (1H, d), 7.84 (1H, s), 7.36 (5H, m), 6.88 (1H, dd), 6.27 (1H, t), 5.20 (2H, s), 4.68 (2H, s), 3.78 (3H, s).  $\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_5$  についての計算値: C, 60.75; H, 5.10; N, 8.85. 実験値: C, 60.65; H, 5.15; N, 8.85. MS FAB (+)  $\text{M}^+ = 317$  ( $\text{M} + 1$ ).

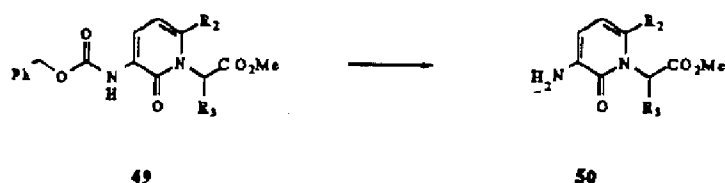
2(S)2-メチル-[6-ベンジル-(3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル)-酢酸メチル(49h)を、化合物49aの調製について用いた方法により調製して、オイル(58%)を得た。

$[\alpha]_D^{25} -25.0^\circ$  (c 1,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR (KBr) 3381, 1736, 1650, 1604, 1513, 1218, 1190, 1068;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.97 (1H, d), 7.78 (1H, s), 7.4-7.14 (10H, m), 6.17 (1H, d), 5.19 (2H, s), 4.64 (1H, q), 3.98 (2H, s), 3.62 (3H, s), 1.31 (3H, d).

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(2-フェニルエトキシ)カルボニルアミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(49i)を、無色の固体として単離した(88%)。

融点 130-133°C; IR (KBr)

3363, 1746, 1732, 1651, 1604, 1515, 1368, 1231, 1212, 1185;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.00 (1H, d,  $J = 7.0$ ), 7.68 (1H, s), 7.36-7.10 (10H, m), 6.15 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 4.7 (2H, s), 4.38 (2H, t,  $J = 7.0$ ), 3.88 (2H, s), 3.67 (3H, s), 2.98 (2H, t,  $J = 7$ ).



2(S)-2-[3-アミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-プロピオン酸メチル(50a)。2(S)-2-[3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]プロピオン酸メチル (49a) (2.75 g、8.33 mmol)、メタノール(100 ml)、および10%パラジウムカーボン(300 mg)の混合物を、水素雰囲気下にて、30分間攪拌した。この混合物を濾過し、そして濃縮すると、無色の固体1.63 g (100%)が得られた。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  8.35

(1H, brs), 7.46 (1H, d), 7.22 (1H, d), 6.29 (1H, t), 5.22 (1H, q), 3.63 (3H, s), 1.55 (3H, d).

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

[3-アミノ-6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(50b)。灰色の固体として、収率100%。

融点

134-6°C; IR (KBr) 3418, 3312, 1723, 1658, 1596, 1548, 1435, 1290, 1245, 1011;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  7.25 (5H, m), 6.45 (1H, d,  $J = 7.4$ ), 5.92 (1H, d,  $J = 7.4$ ), 5.00 (2H, s), 4.63 (2H, s), 3.88 (2H, s), 3.51 (3H, s).

[3-アミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェネチル-1-ピリジル]-酢酸メチル(50c)。粘稠なオイルとして、収率99%。



IR

(KBr) 3456, 341, 2953, 1745, 1649, 1600, 1548, 1219;  
 $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.25 (5H, m), 6.51 (1H, d,  $J = 7.4$ ),  
 5.92 (1H, d,  $J = 7.4$ ), 4.79 (2H, s), 3.77 (3H, s), 2.80  
 (4H, m).

[3-アミノ-6-ブチル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(50d)。  
 褐色の固体として、収率97%。

融点、75-

7°C; IR (KBr) 3437, 3342, 2955, 1745, 1655, 1609,  
 1550, 1432, 1301, 1222, 1200;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  6.53 (1H,  
 d,  $J = 6.8$ ), 5.93 (1H, d,  $J = 6.8$ ), 4.81 (2H, s), 3.77  
 (3H, s), 2.44 (2H, t), 1.45 (4H, m), 0.93 (3H, t).

[3-アミノ-1,2-ジヒドロ-6-メチル-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル (50e)  
 を、無色の結晶状の固体として単離した(100%)。

融点、87-9°C; IR (KBr)

3442, 3326, 1735, 1647, 1600, 1549, 1434, 1407, 1383,  
 1366, 1225, 1209;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  6.40 (1H, d,  
 $J = 7.3$ ), 5.93 (1H, d,  $J = 7.3$ ), 4.86 (2H, s), 4.79  
 (2H, s), 3.67 (3H, s), 2.15 (3H, s).

[3-アミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェニル-1-ピリジル]-酢酸メチル(50f)  
 を、灰色の固体として単離した(86%)。

融点 207-9°C; IR (KBr) 3473, 3345, 1750, 1644,  
 1600, 1536, 1443, 1366, 1309, 1212, 1184, 1156;  $^1\text{H}$  NMR  
 ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  7.30 (5H, m), 6.54 (1H, d), 6.03 (1H, d),  
 5.25 (2H, s), 4.49 (2H, s), 3.61 (3H, s).

[3-アミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(50g)を、無色の  
 オイルとして得、直ちに次の工程で用いた。

2(S)2-メチル-[3-アミノ-6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢  
 酸メチル(50h)を、無色のオイルとして単離した(69%)。

IR ( 肩負 ) 3354, 1743, 1646, 1600, 1548, 1494, 1455, 1309, 1268, 1227, 113;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  7.29-6.76 (5H, m), 5.86 (1H, d,  $J = 7.2$ ), 5.51 (1H, d,  $J = 7.2$ ), 4.43 (1H, q,  $J = 6.7$ ), 3.69 (2H, s), 3.41 (2H, s), 3.36 (3H, s), 1.43 (3H, d,  $J = 6.7$ ).



	$R_1$	$R_2$	$R_3$
(a)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	H	(S) Me
(b)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(c)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	$(\text{CH}_2)_2\text{Ph}$	H
(d)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	nBu	H
(e)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	Me	H
(f)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	Ph	H
(g)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	H	H
(h)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	(S) -Me または (R, S) -Me
(i)	AcTyr	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(j)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{SO}_2$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(k)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{OCO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(l)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_3\text{CO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H

2(S)-2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-プロピオン酸メチル(51a)。3-フェニルプロピオニルクロライド(1.5 g、9 mmol)を、2(S)-2-[3-アミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-プロピオン酸メチル(50a)(1.63 g、8.33 mmol)、ジオキサン(60 ml)、水(15 ml)および重炭酸ナトリウム(1.54 g、16.7 mmol)の攪拌混合物に滴下した。この混合物を1時間保持し、次いで、酢酸エチルで抽出した。この抽出物を重炭酸ナトリウム水溶液で洗浄し、乾燥し( $\text{MgSO}_4$ )、そして濃縮した。得られた赤色のオイルをフラッ

シクロマトグラフィーにより精製すると、オイル2.54 g (93%)が得られた。

$[\alpha]_D^{20}$   $-68^\circ\text{C}$  (1,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) 3369, 1747, 1690, 1650, 1602, 1512, 1267, 1260, 1217;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.41 (1H, dd), 8.36 (1H, s), 7.24 (5H, m), 7.02 (1H, dd), 6.32 (1H, t), 5.44 (1H, q), 3.75 (3H, s), 3.03 (2H, t), 2.70 (2H, t), 1.66 (3H, d). FAB  $M^+$  = 329 ( $M + 1$ ), 197, 165, 131, 110, 91.

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51b)を、結晶として単離した(93%)。

融点  $95-7^\circ\text{C}$ ; IR (KBr) 3265, 1747, 1686, 1642, 1590, 1563, 1511, 1454, 1401, 1220, 1183, 1133;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.39 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 8.27 (1H, s), 7.21 (10H, m), 6.17 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 4.70 (2H, s), 3.89 (2H, s), 3.67 (3H, s), 3.02 (2H, m), 2.70 (2H, m).

[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェネチル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51c)を、無色の結晶として単離した(81%)。

融点  $105-8^\circ\text{C}$ ; IR (KBr) 3378, 1746, 1680, 1646, 1597, 1517, 1221;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.34 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 8.25 (1H, s), 7.23 (10H, m), 6.11 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 4.77 (2H, s), 3.78 (3H, s), 2.88 (8H, m).

[6-ブチル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51d)を、無色の結晶として単離した(88%)。

融点  $84-5^\circ\text{C}$ ; IR (KBr) 3345, 2958, 2930, 1756, 1693, 1650, 1602, 1510, 1227, 1180, 1137;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.34 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 8.22 (1H, s), 7.26 (5H, m), 6.12 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 4.80 (2H, s), 3.79 (3H, s), 3.03 (2H, t), 2.68 (2H, t), 2.50 (2H, t), 1.46 (4H, m), 0.95 (3H, t).

[1,2-ジヒドロ-6-メチル-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51e)を、無色の結晶として単離した(88%)。

リジル]-酢酸メチル(51e)を、淡黄色のオイルとして単離した(100%)。

IR (KBr) 3264, 1745, 1691, 1644, 1587, 1566, 1518, 1495, 1400, 1215, 1183, 1136;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.33 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 7.26 (5H, m), 6.13 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 4.83 (2H, s), 3.79 (3H, s), 3.03 (2H, m), 2.69 (2H, m), 2.28 (3H, s).

[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェニル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51f)を、淡黄色のオイルとして単離した(99%)。

IR (KBr) 3365, 3299, 1751, 1689, 1643, 1600, 1563, 1519, 1493, 1419, 1370, 1224;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.46 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 8.32 (1H, s), 7.32 (10H, m), 6.24 (2H, d,  $J = 7.7$ ), 4.57 (2H, s), 3.73 (3H, s), 3.06 (2H, m), 2.72 (2H, m).

[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51g)を、オイルとして単離した(81%)。

IR (KBr) 3330, 1753, 1689, 1650, 1600, 1560, 1517, 1374, 1225, 1208;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.43 (1H, dd,  $J = 7.4, 1.7$ ), 8.33 (1H, s), 7.28 (5H, m), 6.92 (1H, dd,  $J = 6.9, 1.7$ ), 6.29 (1H, t), 4.67 (2H, s), 3.79 (3H, s), 3.04 (2H, m), 2.70 (2H, m). MS FAB (+)  $M^+ = 315$  ( $M + 1$ ).

2(S)2-メチル-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51h)を、無色のオイルとして単離した(93%)。

$[\alpha]_D^{20} -19^\circ$  (c 1,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR (KBr) 3354, 3313, 3028, 2950, 1745, 1687, 1645, 1600, 1567, 1514, 1454, 1225;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.35 (1H, d,  $J = 7.5$ ), 8.26 (1H, s), 7.27 (10H, m), 6.20 (1H, d,  $J = 7.5$ ), 4.65 (1H, q,  $J = 6.8$ ), 3.99 (2H, s), 3.71 (3H, s), 3.03 (2H, m), 2.68 (2H, m), 1.31 (3H, d,  $J = 6.8$ ).

[3-(N-アセチル-O-ベンジル-L-チロシン)アミノ-6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-

オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51i)。[3-アミノ-6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸メチル(100 mg、0.367 mmol)、Boc-Tyr(Bn)-OH(136 mg、0.367 mmol)、ジメチルホルムアミド(1 ml)、ジイソプロピルエチルアミン(0.25 ml、1.468 mmol)および2-(1H-ベンゾトリアゾール-1-イル)-1,1,3,3-テトラメチルウロニウムヘキサフルオロホスフェート(118 mg、0.367 mmol)の攪拌混合物を、室温で一晩保持した。この混合物を酢酸エチルで希釈し、1 M塩酸で2回洗浄し、重炭酸ナトリウム水溶液で2回洗浄し、ブラインで1回洗浄し、次いで、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残留物を、フラッシュクロマトグラフィー(10%酢酸エチル/ジクロロメタン)により精製したところ、無色のオイル162 mg(70%)が得られた。このオイル(160 mg、0.255 mmol)を、0℃にて、ジクロロメタン(1 ml)に溶解し、そしてトリフルオロ酢酸(1 ml)で処理した。得られた溶液を、40分間にわたり室温に達するようにし、次いで、30℃にて乾燥状態まで蒸発させた。この残留物を、再びジクロロメタンに溶解し、次いで、乾燥状

態まで蒸発させた。この操作を3回繰り返した。この残留物を、0℃にて、ピリジン(0.5 ml)に溶解し、そして無水酢酸(0.03 ml、0.3 mmol)で処理した。得られた混合物を、室温に達するようにし、3.5時間保持した。それを酢酸エチルで希釈し、1 M塩酸で2回洗浄し、重炭酸ナトリウム水溶液で2回洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮すると、無色のオイル128 mg(86%)が得られた。

IR (KBr) 3290, 1751, 1649, 1602, 1568, 1513, 1455, 1438, 1375, 1224, 1179; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.78 (1H, s), 8.33 (1H, d, J = 7.6), 7.33 (8H, m), 7.11 (4H, m), 6.86 (2H, d, J = 8.5), 6.47 (1H, d, J = 7.6), 6.12 (1H, d, J = 7.6), 4.99 (2H, s), 4.85 (1H, m), 4.69 (2H, s), 3.87 (2H, s), 3.62 (3H, s), 3.08 (2H, m), 1.96 (3H, s).

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(2-フェニルエタンスルホニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(51j)。[3-アミノ-6-ベンジル-2-オキソ-1,2-ジヒドロ-1-ピリジル]-酢酸メチル(49b)(1.0 g、3.67 mmol)、ジクロロメタン(15 ml)およびトリエチルアミン(1.0 ml、7.34 mmol)の攪拌混合物に、2-フェニルエタンスルホニルクロライド(Zhongら、J. Am. Chem. Soc.、113、2259~63頁(1991

年))を添加した。この混合物を一晩保持し、次いで、酢酸エチルに注いだ。得られた混合物を重炭酸ナトリウム水溶液で2回洗浄し、1 M塩酸で3回洗浄し、次いで、ブラインで洗浄した。それを乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。得られた淡褐色の固体を、フラッシュクロマトグラフィー(10%酢酸エチル/ジクロロメタン)により精製したところ、淡黄色の固体1.25 g (77%)が得られた。

融点 92-4°C; IR (KBr) 3181, 1737, 1646, 1595, 1565, 1454, 1241, 1220, 1150; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.53 (1H, d, J = 7.5), 7.29 (10H, m), 6.10 (1H, d, J = 7.5), 4.75 (2H, s), 3.89 (2H, s), 3.67 (3H, s), 3.34 (2H, m), 3.14 (2H, m).

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(4-フェニルブチリル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸メチル(511)を、無色の結晶として単離した(74%)。

融点 93-95°C; IR (KBr) 3285, 1747, 1683, 1642, 1591, 1563, 1512, 1455, 1220, 1181; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.39 (1H, d, J = 7.6), 8.24 (1H, s), 7.2 (10H, m), 6.18 (1H, d, J = 7.6), 4.7 (2H, s), 3.90 (2H, s), 3.67 (3H, s), 2.69 (2H, t), 2.40 (2H, t), 2.04 (2H, m).



2(S)-2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-プロピオン酸(52a)。0°Cにて、2(S)-2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-プロピオン酸メチル(51a)(2.39 g、7.3 mmol)のメタノール(30 ml)の攪拌溶液に、1 M水酸化ナトリウム(15 ml、15 mmol)を添加した。この混合物をこの温度で2時間保持し、1 M塩酸(15.1 ml)で酸性化し、そして酢酸エチルで抽出した。この抽出物をブラインで洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮すると、無色の固体1.98 g (87%)が得られた。

$[\alpha]_D^{20} -75^\circ$  (1,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR (KBr) 3301, 1724, 1693, 1637, 1563, 1523, 1453, 1233, 1216, 765;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.47 (2H, m), 7.20 (5H, m), 7.03 (1H, d), 6.36 (1H, t), 5.35 (1H, q), 3.01 (2H, m), 2.70 (2H, m), 1.69 (3H, m).

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52b)を、淡黄色の結晶として単離した(100%)。

IR (KBr) 3291, 1738, 1686, 1644, 1591, 1554, 1519, 1496, 1454, 1403, 1215, 1182;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.44 (1H, d,  $J = 7.8$ ), 8.4 (1H, s), 7.21 (10H, m), 6.19 (1H, d,  $J = 7.8$ ), 4.71 (2H, s), 3.90 (2H, s), 2.99 (2H, m), 2.71 (2H, m).

[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェネチル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52c)を、ベージュ色の固体として単離した(94%)。

融点  $214-6^\circ\text{C}$ ; IR (KBr) 3289, 1740, 1680, 1640;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  9.24 (1H, s), 8.14 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 7.22 (10H, m), 6.11 (1H, d,  $J = 7.8$ ), 4.78 (2H, s), 2.81 (6H, m).

[6-ブチル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52d)を、淡褐色の固体として単離した(99%)。

融点  $132-4^\circ\text{C}$ ; IR (KBr) 3286, 1739, 1676, 1641, 1584, 1555, 1535, 1455, 1414, 1249, 1227, 1204;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.42 (1H, d,  $J = 7.8$ ), 8.37 (1H, s), 7.24 (5H, m), 6.19 (1H, d,  $J = 7.8$ ), 4.82 (2H, s), 3.55 (1H, s), 3.00 (2H, t), 2.67 (2H, t), 2.53 (2H, t), 1.41 (4H, m), 0.94 (3H, t).

[1,2-ジヒドロ-6-メチル-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52e)を、固体として単離した(100%)。

融点 159-61°C; IR (KBr) 3335, 1731, 1686, 1642, 1536, 1516, 1430, 1420, 1401, 1222, 1195;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.21 (1H, s), 8.13 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 7.20 (5H, m), 6.15 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 4.77 (2H, s), 2.87 (2H, m), 2.70 (2H, m), 2.25 (3H, s).

[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェニル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52f)を、淡黄色の泡状物として単離した(100%)。

IR (KBr) 3271, 1747, 1683, 1634, 1580, 1536, 1490, 1406, 1392, 1365, 1235, 1219;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.52 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 7.31 (10H, m), 6.48 (2H, s), 6.30 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 4.60 (2H, s), 3.03 (2H, m), 2.71 (2H, m).

[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52g)を、無色の固体として単離した(94%)。

融点 195-7°C; IR (KBr) 3324, 1724, 1693, 1644, 1569, 1555, 1512, 1427, 1370, 1240;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.31 (1H, s), 8.23 (1H, d,  $J = 6.8$ ), 7.36 (1H, dd,  $J = 6.8, 1.71$ ), 7.25 (5H, m), 6.25 (1H, t), 4.66 (2H, s), 2.84 (4H, m).

2(R, S)2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-プロピオン酸(52h)を、テトラヒドロフラン水溶液中にて40°Cで5時間にわたり、化合物51hの加水分解により調製して、黄色のオイルとして得た(95%)。

IR (KBr) 3330, 1734, 1686, 1643, 1600, 1587, 1553, 1524, 1498, 1208;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.29 (1H, s), 8.18 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 7.21 (10H, m), 6.22 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 4.82 (1H, q,  $J = 6.6$ ), 4.08 (2H, m), 2.76 (4H, m), 1.05 (3H, d,  $J = 6.6$ ).

[3-(アセチル-Tyr(Bn))アミノ-6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル]-酢酸(52i)を、泡状物として単離した(93%)。



IR (KBr) 3302, 1731, 1645, 1603, 1562, 1512, 1454, 1428, 1379, 1231, 1178;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  9.48 (1H, s), 8.36 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 7.30 (8H, m), 7.10 (2H, m), 6.85 (2H, d,  $J = 8.3$ ), 6.91 (2H, d,  $J = 8.3$ ), 6.71 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 4.95 (1H, m), 4.90 (2H, s), 4.68 (2H, s), 3.92 (2H, s), 3.17-2.83 (2H, m), 1.92 (3H, s).

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(2-フェニルエタンスルホニル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52j)を、無色の固体として単離した(100%)。

融点

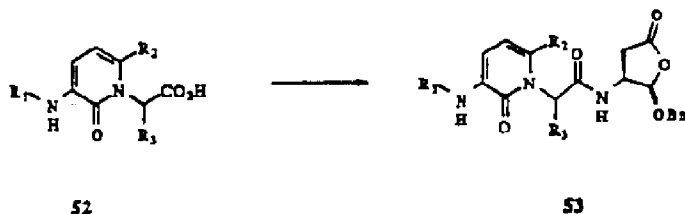
165-7°C; IR (KBr) 3174, 1760, 1646, 1593, 1567, 1497, 1453, 1424, 1326, 1225, 1140, 1127;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  13.09 (1H, s), 9.08 (1H, s), 7.30 (11H, m), 6.02 (1H, d), 4.68 (2H, s), 4.99 (2H, s), 3.29 (2H, m), 3.03 (2H, m).

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(2-フェニルエトキシ)カルボニルアミノ-1-ピリジル]-酢酸(52k)を、60°Cで1時間にわたり、化合物49iの加水分解により、調製した(70%)。

IR ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) 1797, 1689, 1649, 1601, 1512, 734;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.39 (1H, s), 8.03 (1H, d), 7.81 (1H, s), 7.33-7.07 (10H, m), 6.13 (1H, d,  $J = 7.8$ ), 4.72 (2H, s), 4.33 (2H, t,  $J = 7.0$ ), 3.86 (2H, s), 2.93 (2H, t,  $J = 7.0$ ).

[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(4-フェニルブチリル)アミノ-1-ピリジル]-酢酸(52l)を、白色の泡状物として単離した(100%)。

融点 159-161°C; IR (KBr) 3373-3310, 1787, 1726, 1691, 1649, 1599, 1567, 1517, 1367, 1215; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.43 (1H, d, J = 7.7), 8.25 (1H, s), 7.37-7.09 (10H, m), 6.21 (1H, d, J = 7.7), 4.73 (2H, s), 4.15 (3H, s), 3.91 (2H, s), 2.67 (2H, t), 2.39 (2H, t), 2.02 (2H, m).



2(S), N-3(S)-2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)プロピオンアミド(53a)。2(S)-2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-プロピオン酸(52a)(1.1 g、3.49 mmol)、3(S), 2(R, S)-3-アリルオキシカルボニルアミノ-2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン(1.02 g、3.49 mmol; Chapman, *Biorg. Med. Chem. Lett.*, 2, 613~18ページ(1992年))、ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロライド(55 mg)、ジクロロメタン(35 ml)およびジメチルホルムアミド(1 ml)の攪拌混合物に、トリ-n-ブチルスズハイドライド(1.7 ml、6.3 mmol)を添加した。得られた混合物を5分間攪拌し、次いで、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(946 mg、7 mmol)を添加した。この混合物を、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-2-エチルカルボジイミド塩酸塩(740 mg、3.84 mmol)を添加する前に、0°Cまで冷却した。この混合物を室温で一晩保持し、次いで、酢酸エチルに注いだ。この混合物を1M塩酸で2回洗浄し、重炭酸ナトリウム水溶液で2回洗浄し、次いで、ブラインで洗浄した。この混合物を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残留物をペンタンで粉にした。残りの固体を、フラッシュクロマトグラフィー(40~60%酢酸エチル/ヘキサン)により精製したところ、無色の固体1.28 g (73%)が得られた。

IR (KBr) 1796, 1692, 1647, 1595, 1557, 1512, 1119;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.28, 9.26 (1H, 2 x s), 8.77, 8.69 (1H, 2 x d), 8.24, 8.20 (1H, 2 x dd), 7.20 (11H, m), 6.31, 6.26 (1H, 2 x t), 5.65 (0.5H, d), 5.46 (0.5H, d), 5.41, 5.28 (1H, 2 x q), 4.7 (2.5H, m), 4.24 (0.5H, t), 3.24 (2H, m), 2.80 (4H, m), 1.51, 1.46 (3H, 2 x d).

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

N(3(S))2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)アセトアミド(53b)を、泡状物として得た(86%)。

IR (KBr) 3345, 3297, 1807, 1791, 1688, 1679, 1650, 1602, 1554, 1525, 1497, 1453, 1372, 1257, 1119;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.25 (0.5H, s), 9.23 (0.5H, s), 8.75 (0.5H, d,  $J = 6.5$ ), 8.67 (0.5H, d,  $J = 7.4$ ), 8.18 (1H, 2d), 7.21 (15H, m), 6.07 (1H, 2d), 5.65 (0.5H, d,  $J = 5.0$ ), 5.38 (0.5H, s), 4.83-4.45 (4.5H, m), 4.19 (0.5H, m), 3.94, 3.83 (2H, m), 3.10-2.31 (6H, m).

N(3(S))2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェネチル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-4-イル)アセトアミド(53c)を、アノマーの混合物として得た(74%)。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.71 (1H, d), 9.41 (0.5H, d), 9.25 (0.5H, d), 8.64 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 7.75 (15H, m), 6.61 (1H, 2d), 6.11 (0.5H, d), 5.93 (0.5H, s), 5.17 (5H, m), 4.77 (0.5H, m), 3.68-2.94 (2H, m), 3.32 (8H, m).

N(3(S))2-[6-ブチル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)アセトアミド(53d)を、アノマーの混合物として得た(74%)。

IR (KBr) 3300, 1791,  
1689, 1645, 1597, 1566, 1546, 1514, 1454, 1417, 1378;  
 $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.38 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 8.13 (1H, s),  
7.30 (10H, m), 6.18 (1H, t), 5.47 (0.5H, d,  $J = 5.2$ ),  
5.43 (0.5H, s), 4.75 (4.5H, m), 4.38 (0.5H, m), 3.08-  
2.35 (8H, m), 1.43 (4H, m), 0.95 (3H, t).

N(3(S))2-[1,2-ジヒドロ-6-メチル-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)ア  
ミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)  
アセトアミド(53e)を、アノマーの混合物として得た(67%)。

IR (KBr) 3282, 1774,  
1667, 1651, 1596, 1561, 1556, 1498, 1265, 1254, 1236,  
1199, 1143;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  9.17 and 9.15 (1H, 2 x  
s), 8.89 (0.5H, d,  $J = 6.5$ ), 8.73 (0.5H, d,  $J = 7.4$ ),  
7.25 (10H, m), 6.13 (1H, t), 5.64 (0.5H, d,  $J = 5.0$ ),  
5.45 (0.5H, s), 4.89-4.61 (4.5H, m), 4.26 (0.5H, m),  
3.17-2.36 (6H, m), 2.23 および 2.15 (3H, 2s).

N(3(S))2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェニル-3-(3-フェニルプロピオニル)  
アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)  
)アセトアミド(53f)を、アノマーの混合物として得た(73%)。

IR (KBr) 3296, 1792,  
1691, 1643, 1595, 1561, 1514, 1489, 1453, 1420, 1373,  
1230, 1118;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  9.40, 9.36 (1H, 2s), 8.70  
(0.5H, d,  $J = 7.6$ ), 8.52 (0.5H, d,  $J = 7.5$ ), 8.29 (1H,  
dd), 7.25 (15H, m), 6.20 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 5.61 (0.5H,  
d,  $J = 5.0$ ), 5.28 (0.5H, s), 4.78-4.20 (5H, m), 3.12-  
2.24 (6H, m).

N(3(S))2-[1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピ  
リジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)アセトアミ  
ド(53g)を、アノマーの混合物として得た(70%)。

IR (KBr) 3336, 3290, 1791, 1691, 1646, 1595, 1582, 1556, 1518, 1454, 1376, 1351, 1150, 1122;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.26 (1H, 2s), 8.86 (0.5H, d,  $J = 6.4$ ), 8.67 (0.5H, d,  $J = 7.5$ ), 8.23 (1H, m), 7.40-7.13 (11H, m), 6.24 (1H, 2t,  $J = 7.2$ ), 5.61 (0.5H, d,  $J = 5.0$ ), 5.44 (0.5H, s), 4.83-4.59 (2.5H, m), 4.25 (0.5H, m), 3.15-2.34 (2H, m), 2.91-2.70 (4H, m).  $\text{C}_{27}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$  について  
の計算値 : C, 63.90; H, 5.76; N, 8.28. 実測値 : C 63.70; H, 5.68; N, 8.22. MS FAB  $M^+ = 490$  ( $M + 1$ ).

2(R, S), N(3(S))2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)プロピオンアミド(53h)を、ジアステレオマーの混合物として得た(8

9%)。単一のジアステレオマーについてのデータを示す。

IR (薄膜) 3356, 1788, 1677, 1645, 1602, 1517, 1455, 1377, 1203, 1167, 1120;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.34 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 8.19 (1H, s), 7.38-7.13 (10H, m), 6.26 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 5.58 (1H, t), 5.31, 5.24 (1H, 2 x s), 4.62 (2H, 2q), 4.60 (1H, m), 4.27 (1H, m), 2.98, 2.68 (4H, 2m), 3.0-2.0 (2H, m), 1.42 (3H, d).

N(3(S))2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(N-アセチル-0-ベンジルチロシニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)アセトアミド(53i)を、アノマーの混合物として得た(76%)。

IR (KBr) 1794, 1698, 1651, 1612, 1514, 1454, 1374, 1247, 1177, 1126;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{d}_6$ -DMSO)  $\delta$  9.34, 9.31 (2 x 0.5H, 2s), 8.71 (1H, 2d), 8.38 (1H, m), 8.17 (1H, d), 7.48-6.88 (19H, m), 6.08 (1H, 2d), 5.65 (0.5H, d,  $J = 5.0$ ), 5.40 (0.5H, s), 5.04 (2H, s), 4.68 (5.5H, m), 4.15 (0.5H, m), 3.95, 3.84 (2H, s + abq), 3.20-2.40 (4H, m), 1.78 (3H, s).

N(3(S))2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(2-フェニルエタンスルホニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-

イル)アセトアミド(53j)を、アノマーの混合物として得た(78%)。

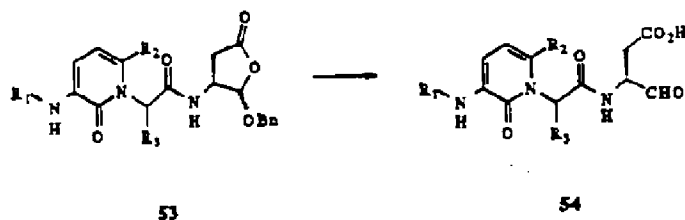
IR (KBr) 3344, 1792,  
1691, 1647, 1599, 1566, 1454, 1365, 1150, 1121, 973;  
H NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  9.02, 8.99 (1H, 2s), 8.80 (0.5H, d,  $J$   
= 6.4), 8.70 (0.5H, d,  $J$  = 7.4), 7.26 (15H, m), 6.00  
(1H, dd), 5.63 (0.5H, d,  $J$  = 5.0), 5.39 (0.5H, s), 4.68  
(4.5H, m), 4.18 (0.5H, m), 3.90 (2H, m), 3.30-2.30 (6H,  
m).

N(3(S))2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(2-フェニルエトキシ)カル  
ボニルアミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-  
3-イル)アセトアミド(53k)を、アノマーの混合物として得た(78%)。

IR (KBr) 3386, 1794,  
1726, 1650, 1603, 1518, 1366, 1214, 699;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  
 $\delta$  8.03 (1H, bd), 7.63, 7.61 (1H, 2 x s), 7.34-7.04  
(15H, m), 6.21, 6.18 (1H, 2d), 5.44 (0.5H, d,  $J$  = 5.4),  
5.37 (0.5H, s), 4.85, 4.83 (1H, 2d,  $J$  = 11.6, 11.5),  
4.61-4.48, 4.32 (4H, 2m), 4.4 (2H, t), 4.08, 4.03 (2H,  
2bs), 3.07-2.78 (3H, m), 2.47-2.30 (1H, m).

N(3(S))2-[6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(4-フェニルブチリル)アミ  
ノ-17ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)ア  
セトアミド(53l)を、無色のオイルとして得た(86%)。

IR ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) 1797, 1689, 1649,  
1601, 1512, 734;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.42, 8.40 (1H, 2d,  $J$   
= 7.6), 7.35-7.07 (15H, m), 6.21, 6.19 (1H, 2d,  $J$  =  
7.6), 5.44 (0.5H, d), 5.37 (0.5H, s), 4.84, 4.81 (1H,  
2d,  $J$  = 11.7, 11.4), 4.73-4.48, 4.34 (4H, 2m), 4.05  
(2H, m), 3.05-2.63, 2.46-2.30 (6H, 2m), 2.01 (2H, m).



	$R_1$	$R_2$	$R_3$
(a)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	H	(S)Me
(b)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(c)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	$(\text{CH}_2)_2\text{Ph}$	H
(d)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	nBu	H
(e)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	Me	H
(f)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	Ph	H
(g)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	H	H
(h)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{CO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	(R, S)-Me
(i)	AcTyr	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(j)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{SO}_2$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(k)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_2\text{OCO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H
(l)	$\text{Ph}(\text{CH}_2)_3\text{CO}$	$\text{CH}_2\text{Ph}$	H

3(S), N(2(S))3-(2-(1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ-1-ピリジル)プロピオニルアミノ)-4-オキシブタン酸(54a; F)。2(S), N(3(S))2-[1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]-N-(2-ベンジルオキシ-5-オキシテトラヒドロフラン-3-イル)プロピオンアミド (53a) (1.28 g、2.5 mmol)、メタノール(140 ml)、酢酸エチル(60 ml)および10%パラジウムカーボン(1.4 g)の混合物を、水素雰囲気下にて攪拌した。2.5時間後、さらに多くの触媒(300 mg)を添加し、水素化を1時間続けた。この混合物を、Celite™により濾過し、次いで、0.2 μMのナイロンフィルターで再濾過して、濃縮した。残留油を、メタノールおよびエーテルの混合物で粉にして、無色の結晶916 mg(87%)を得た。

融点 198-200°C;  $[\alpha]_D^{28}$  -120° (0.1, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3330, 1794, 1688, 1644, 1583, 1556, 1515, 1427; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 8.28 (1H, d), 7.35 (1H, d), 7.20 (5H, m), 6.36 (1H, t), 5.49 (1H, q), 4.59 (1H, t), 4.25 (1H, m), 2.98, 2.74 (2 x 2H, 2 x m), 2.59 (2H, m), 1.57 (3H, d). C<sub>21</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>O<sub>6</sub> 0.75 H<sub>2</sub>O についての計算値: C, 59.08; H, 5.78; N, 9.84. 実測値: C 59.24; H, 5.96; N, 9.84. FAB M<sup>+</sup> = 414 (M + 1), 297, 165, 91.

以下の化合物を、類似の様式で調製した。

3(S)3-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54b; M)を、無色の結晶として単離した(59%)。

融点 115°C (分解); IR (KBr) 3440, 3297, 1718, 1646, 1598, 1565, 1526, 1496, 1260; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) 8.25 (1H, d, J=7.7), 7.25 (10H, m), 6.15 (1H, 2d, 各 J=7.7), 4.73 (2H, 2q), 4.59 (1H, m), 4.30 (1H, m), 3.95 (2H, s), 2.98 (2H, m), 2.75 (2H, m), 2.8-2.42 (2H, m). C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>3</sub>O<sub>6</sub> 0.7 H<sub>2</sub>O についての計算値: C, 64.58; H, 5.70; N, 8.37. 実測値: C, 64.51; H, 5.63; N, 8.38. MS FAB+ M<sup>+</sup> = 490 (M + 1).

3(S)3-(1,2-ジヒドロ-2-オキシ-6-フェネチル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54c)を、白色の固体として単離した(46%)。

IR (KBr) 3375, 1694, 1643, 1586, 1561, 1515, 1377, 1254, 1188, 1070; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) 8.18 (1H, d, J=7.8), 7.22 (10H, m), 6.15 (1H, d, J=7.8), 4.75 (2H, s), 4.58 (1H, m), 4.30 (1H, m), 3.01-2.28 (10H, m); MS FAB+ M<sup>+</sup> = 504 (M + 1).

3(S)3-(6-ブチル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル]アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54d)を、無色の結晶として

単離した(90%)。



融点 120-5°C; IR (KBr) 3315, 1784, 1679, 1644, 1589, 1561, 1556, 1520, 1415, 1379, 1186;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ ) 8.22 (1H, d,  $J=7.8$ ), 7.24 (5H, m), 6.22 (1H, d,  $J=7.8$ ), 4.80 (2H, m), 4.60 (1H, s), 4.28 (1H, m), 2.98 (2H, m), 2.72 (2H, m), 2.58 (4H, m), 1.48 (4H, m), 0.97 (3H, t,  $J=7.1$ ).  $\text{C}_{24}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 C, 62.06; H, 6.51; N, 9.05. 実測値: C, 62.08; H, 6.43; N, 9.01. MS FAB+  $M^+ = 456 (M + 1)$ .

3(S)3-(1,2-ジヒドロ-6-メチル-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54e)を、無色の固体として単離した(85%)。

融点 129-138°C; IR (KBr) 327, 3294, 1710, 1695, 1682, 1554, 1525, 1379, 1272, 1240;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  8.19 (1H, d,  $J=7.6$ ), 7.19 (5H, m), 6.21 (1H, d,  $J=7.6$ ), 4.80 (2H, m), 4.59 (1H, m), 4.30 (1H, m), 2.98 (2H, m), 2.72 (2H, m), 2.80-2.40 (2H, m), 2.30 (3H, s).  $\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 58.46; H, 5.84; N, 9.74. 実測値 C: 58.82; H, 60.5; N, 9.42.

3(S)3-(1,2-ジヒドロ-2-オキソ-6-フェニル-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54f)を、白濁色の固体として単離した(73%)。

融点 140°C  
(分解).  $[\alpha]_D^{24} = -8.5^\circ$  (c 0.1, MeOH). IR (KBr) 3302, 1796, 1726, 1679, 1643, 1590, 1560, 1516, 1490, 1449, 1420, 1398, 1376, 1231;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  8.36 (1H, d), 7.49-7.14 (10H, m), 6.27 (1H, dd), 4.54 (3H, m), 4.30 (1H, m), 3.0, 2.73 (2 x 2H, 2 x m), 2.7-2.29 (2H, m).

3(S)3-(1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54g; G)を、泡状物として単離した(73%)

。

融点 140-5°C ( 分解 ); IR

(KBr) 3352, 3314, 1719, 1700, 1668, 1649, 1600, 1559, 1514, 1379, 1261;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  8.32 (1H, d,  $J=7.5$ ), 7.19 (6H, m), 6.34 (1H, t), 5.1-4.6 (3H, m), 4.32 (1H, m), 2.7 (6H, m).  $\text{C}_{30}\text{H}_{31}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot 0.6\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 58.50, H, 5.45, N, 10.24. 実測値: C, 58.43, H, 5.35, N, 9.85. MS FAB+  $M^+ = 400$  ( $M + 1$ ).

3(S), N(2(R, S))3-(2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)プロピオニルアミノ)-4-オキソブタン酸(54h)を、無色の泡状物として得た(69%)。

融点 120°C;  $[\alpha]_D^{20}$  -16.0° (c, 0.11,

$\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ). IR (KBr) 3315, 1783, 1727, 1666, 1644, 1599, 1564, 1517, 1454, 1379;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  8.23 (1H, m), 7.27 (10H, m), 6.28 (1H, m), 4.84 (1H, m), 4.53 (1H, m), 4.22 (1H, m), 4.10 (2H, m), 2.96 (2H, m), 2.72 (2H, m), 2.39 (2H, m), 1.21 (3H, m).  $\text{C}_{39}\text{H}_{39}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot 1.25\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 63.93, H, 6.03, N, 7.99. 実測値: C, 63.98, H, 5.85, N, 7.86. MS FAB (+)  $M^+ = 504$  ( $M + 1$ ).

3(S)3-(3-(2-アセチル-L-チロシニル)アミノ-6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54i)を、無色の結晶として単離した(79%)。

融点、

193-6°C ( 分解 ); IR (KBr) 3284, 1644, 1599, 1565, 1519, 1455, 1429, 1407, 1375, 1267, 1251;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO/ $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.16 (1H, d,  $J=7.7$ ), 7.26 (5H, m), 7.03 (2H, d,  $J=8.4$ ), 6.61 (2H, d,  $J=8.4$ ), 6.03 (1H, d,  $J=7.7$ ), 4.58 (3H, m), 4.44 (1H, m), 4.13 (1H, m), 3.84 (2H, s), 3.07-2.30 (4H, m).  $\text{C}_{29}\text{H}_{30}\text{N}_4\text{O}_8 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 58.19; H, 5.72; N, 9.36. 実測値: C, 58.11; H, 5.63; N, 9.29. MS FAB+  $M^+ = 563$  ( $M + 1$ ).

3(S)3-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(2-フェニルエタンスルホニ

ル)アミノ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54j)を、無色の固体

として単離した(85%)。

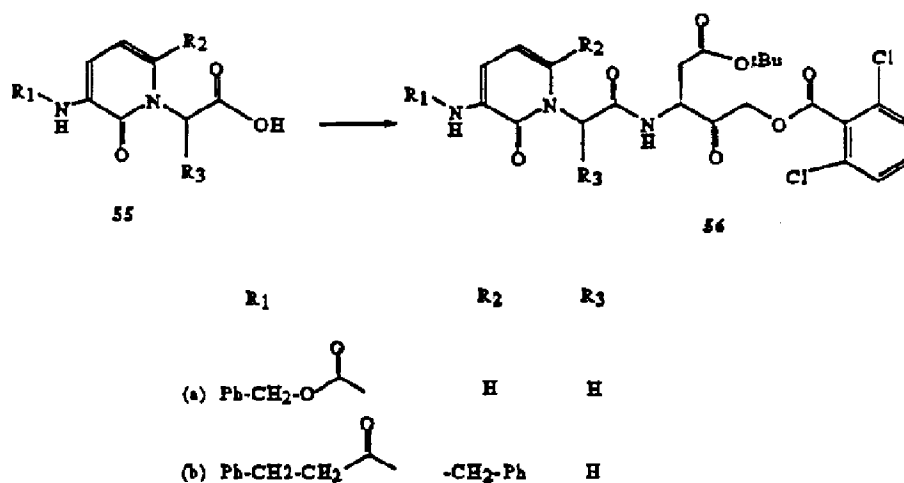
融点 102-5°C;  $[\alpha]_D^{23}$  -9.9° (c 0.1, MeOH); IR (KBr) 3452, 3328, 3155, 1719, 1679, 1645, 1594, 1567, 1453, 1425, 1357, 1307, 1225, 1148, 1132;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.52 (1H, d,  $J=7.6$ ), 7.33 (10H, m), 6.12 (1H, d,  $J=7.6$ ), 4.73 (2H, m), 4.58 (1H, d,  $J=3.7$ ), 4.34 (1H, m), 3.97 (2H, s), 3.29 (2H, m), 3.08 (2H, m), 2.75-2.37 (2H, m).  
 $\text{C}_{26}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}_7 \cdot 1.7\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 56.14; H, 5.51; N, 7.55. 実測値: C, 56.20; H, 5.49; N, 7.29. MS FAB+  $M^+ = 526 (M + 1)$ .

3(S)3-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(2-フェニルエトキシ)カルボニルアミノ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54k)を、白濁色の固体として単離した(54%)。

融点 84-86°C; IR (KBr) 3373-3310, 1787, 1726, 1691, 1649, 1599, 1567, 1517, 1367, 1215;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.93 (1H, bd,  $J=7.4$ ), 7.37-7.18 (10H, m), 6.15 (1H, d,  $J=7.4$ ), 4.77 (1H, d,  $J=3.7$ ), 4.67 および 4.58 (2H, 2m), 4.35 (2H, t,  $J=6.9$ ), 4.35 (1H, m), 3.94 (2H, s), 2.98 (2H, t,  $J=6.9$ ), 2.76-2.39 (2H, m).

3(S)3-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキシ-3-(4-フェニルブチリル)カルボニルアミノ-1-ピリジル)アセチルアミノ-4-オキソブタン酸(54l)を、白色の固体として単離した(50%)。

融点 89-93°C; IR (KBr) 3369-3302, 1678, 1645, 1594, 1565, 1517, 1379, 1258;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_4$ -メタノール)  $\delta$  8.25 (1H, d,  $J=7.6$ ), 7.37-7.18 (10H, m), 6.15 (1H, d,  $J=7.4$ ), 4.74 (2H, m), 4.60 (1H, m), 4.30 (1H, m), 3.97 (2H, s), 2.76-2.37 (2H, m), 2.67 (2H, t), 2.45 (2H, t), 1.98 (2H, m).  $\text{C}_{28}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot 1.5\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 63.39; H, 6.08; N, 7.92. 実測値 C: 63.69; H, 5.74; N, 7.83.



N-2-(3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル)アセチル-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロベンゾイルオキシ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(56a)。

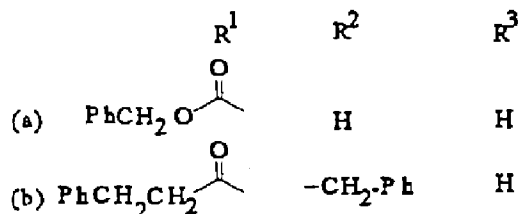
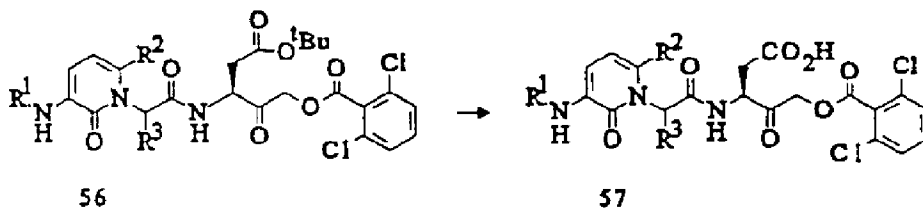
THF(2 ml)中の酢酸(55a)(W0 93 21213)を室温で攪拌し、そして1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(60 mg、0.448 mmol)およびジメチルアミノプロピル-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(47 mg、0.246 mmol)で処理した。5分間後、水(2滴)を添加し、20分間攪拌を続けた。ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロライド(6 mg)を添加し、続いて、3-(アリルオキシカルボニルアミノ)-4-オキソ-5-(2,6-ジクロロベンゾイルオキシ)ペンタン酸t-ブチル(W0 93 16710)(103 mg、0.224 mmol)のTHF(1 ml)溶液を添加した。室温で1時間にわたって、トリブチルスズハイドライド(0.09 ml、0.336 mmol)を滴下した。この混合物をさらに3時間攪拌し、酢酸エチルに注ぎ、1 M HCl、NaHCO<sub>3</sub>水溶液およびブラインで洗浄し、MgSO<sub>4</sub>で乾燥し、そして真空下にて濃縮した。この残留物をペンタンで粉にし、その上澄み液を捨てた。残りの固体をフラッシュクロマトグラフィー(50%酢酸エチル/ヘキサン)により精製すると、無色のオイルとして、表題化合物92 mg(63%)が得られた。

$[\alpha]_D^{26} -29.6^\circ$  (c 1.1,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR  
 (膜) 3377, 3365, 3332, 3312, 1733, 1691, 1650, 1599,  
 1515, 1366, 1261, 1153, 1068, 747;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.09  
 (1H, d,  $J = 6.8$ ), 7.84 (1H, s), 7.58 (1H, d,  $J = 8.3$ ),  
 7.33 (8H, m), 7.02 (1H, dd,  $J = 6.9, 1.7$ ), 6.33 (1H, t,  
 $J = 7.2$ ), 5.20 (2H, s), 5.12 (2H, m), 4.89 (1H, dt),  
 4.65 (2H, m), 2.80 (2H, m), 1.38 (9H, s).

N-2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ  
 -1-ピリジル)アセチル-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロベンジルオキシ)-4-オキソペ  
 ンタン酸t-ブチル(56b)を、(56a)について記述した方法により調製して、無色の  
 オイルとして、表題化合物(66%)を得た。

IR (膜)

3364, 3313, 1738, 1688, 1648, 1600, 1566, 1514, 1433,  
 1369, 1254, 1152;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.40 (1H, d,  $J = 7.6$ ),  
 8.30 (1H, s), 7.28 (13H, m), 6.20 (1H, d,  $J = 7.6$ ),  
 5.12 (2H, q), 4.86 (1H, m), 4.65 (2H, q), 4.06 (2H, s),  
 3.07-2.61 (6H, m), 1.39 (9H, s).



N-2-(3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-1-ピリジル)  
 )アセチル-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロベンゾイルオキシ)-4-オキソペンタン酸

(57a; 0)。ジクロロメタン(0.5 ml)中のエステル(56a)(210 mg、0.356 mmol)を  
 0℃まで冷却し、トリフルオロ酢酸(0.5 ml)で処理し、攪拌し、そして30分間に

わたって20°Cまで暖めた。この溶液を、減圧下にて、乾燥状態まで蒸発させ、ジクロロメタンに再溶解し、そして濃縮した(×3)。この残留物を酢酸エチルで粉にし、そしてエーテルで希釈すると、無色の固体として、表題化合物162 mg(85%)が得られた。

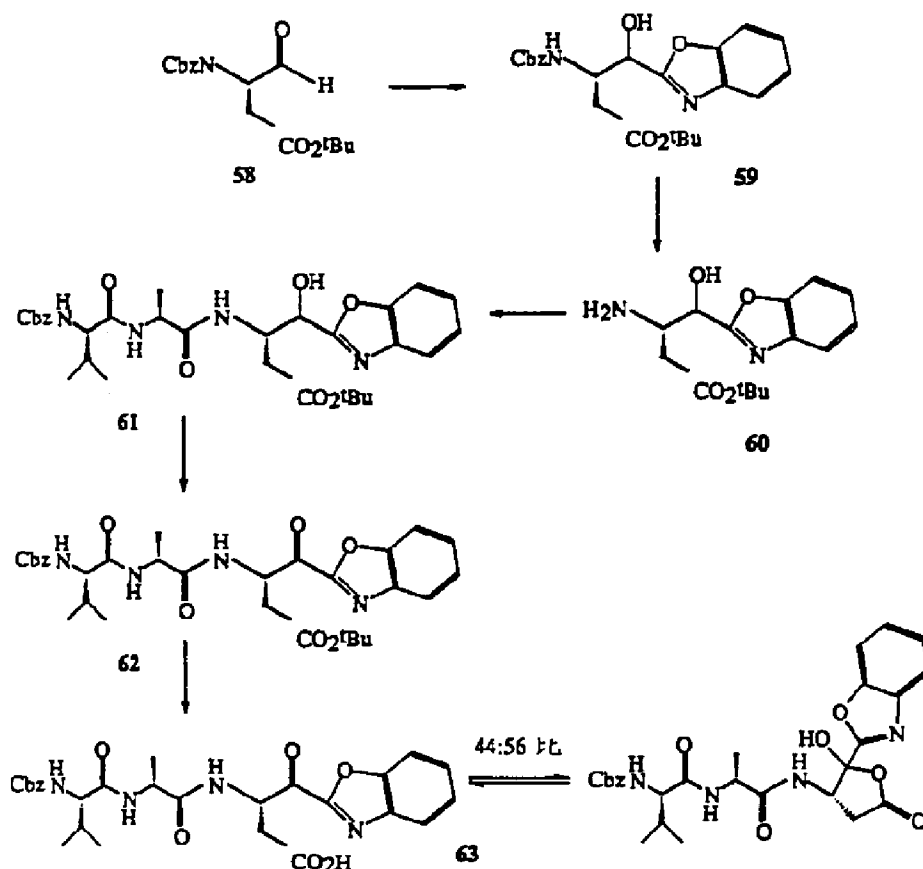
融点 165-8°C

( 分解 );  $[\alpha]_D^{23} -38.8^\circ$  (c 0.1, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3332, 3275, 1723, 1658, 1649, 1597, 1581, 1562, 1526, 1432, 1385, 1258, 1218, 1206; <sup>1</sup>H NMR (d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  8.96 (1H, d,  $J = 7.3$ ), 8.34 (1H, s), 7.85 (1H, dd,  $J = 7.3$ ), 7.58 (3H, m), 7.35 (5H, m), 6.29 (1H, t,  $J = 7.3$ ), 5.26 (2H, m), 5.15 (2H, s), 4.69 (3H, m), 2.75 (2H, m).  
C<sub>27</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>についての計算値 C, 53.66; H, 3.84; N, 6.95.  
実測値: C, 53.36; H, 3.90; N, 6.81. M.S. (+ FAB); 604 (M<sup>+</sup> + 1), 285, 241, 195, 173, 149, 91.

N-2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチル-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロベンゾイルオキシ)-4-オキソペンタン酸(57b; P)を、57aについて記述した方法により調製して、無色の結晶として、表題化合物(78%)を得た。

融点 116-

120°C ( 分解 );  $[\alpha]_D^{26} -41.1^\circ$  (c 0.1, CH<sub>3</sub>OH); IR (KBr) 3299, 1739, 1715, 1689, 1666, 1645, 1598, 1563, 1518, 1432, 1209, 1151; <sup>1</sup>H NMR (d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  9.24 (1H, s), 8.88 (1H, d,  $J = 7.6$ ), 8.18 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 7.60 (3H, m), 7.26 (10H, m), 6.06 (1H, d,  $J = 7.7$ ), 5.23 (2H, ABq), 4.69 (3H, m), 3.93 (2H, s), 2.78 (6H, m). C<sub>35</sub>H<sub>31</sub>N<sub>3</sub>O<sub>5</sub>Cl<sub>2</sub> H<sub>2</sub>Oについての計算値 : C, 59.16; H, 4.68; N, 5.91. 実測値: C, 59.38; H, 4.53; N, 5.84. M.S. (+ FAB); 694, (Cl=35, 37), (M<sup>+</sup> + 1); 692 (Cl=35, 35), (M<sup>+</sup> + 1).



(3S, 4R, S)N-(ベンジルオキシカルボニル)-3-アミノ-4-(2-ベンゾキサゾリル)-4-ヒドロキシブタン酸t-ブチル(59)。無水THF(10.5 ml)のベンゾキサゾール(250.2 mg、2.1 mmol)の攪拌溶液に、N<sub>2</sub>下にて-78℃で、ヘキサン中の2.3Mのn-ブチルリチウム(0.96 ml、2.2 mmol)を滴下した。-78℃で20分間攪拌した後、固体として、無水MgBr<sub>2</sub>·OEt<sub>2</sub>(594.0 mg、2.3 mmol)を添加した。得られた不均一混合物を-45℃まで暖め、そして15分間攪拌した。次いで、この反応混合物を-78℃まで再冷却し、アルデヒド58(Graybillら、Int. J. Peptide Protein Res.、44、173~182ページ(1993年)) (644.6 mg、2.1 mmol)のTHF(10.5 ml)溶液を滴下した。この反応系を-78℃で30分間攪拌し、1時間にわたって0℃まで暖め、次いで、室温で16時間攪拌した。この反応を5%重炭酸ナトリウム(2.0 ml)

で停止し、このTHFを真空下にて除去した。得られた水性残留物を、塩化メチレンで4回抽出した。これらの組み合わせた抽出物をブラインで洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして真空下にて濃縮して、粗生成物880.0 mgを得た。フラッ

シクロマトグラフィー(45:55の酢酸エチル/ヘキサン)により、C-4での、ジアステレオマー異性体の混合物として、表題化合物のオイル567.2 mg(63%)が得られた。

IR (KBr) 3324,  
2976, 1726, 1517, 1455, 1368, 1243, 1159, 1048, 747;  
<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.71-7.64 (1H, m), 7.52-7.48 (1H, m),  
7.37-7.20 (7H, m), 5.91 (1H, brd, J = 9.0), 5.79 (1H,  
d, J = 9.0), 5.41-4.78 (4H, m), 4.75-4.54 (1H, m),  
2.91-2.51 (2H, m), 1.42 (9H, s), 1.37 (9H, s).

(3S, 4R, S)3-アミノ-4-(2-ベンゾキサゾリル)-4-ヒドロキシブタン酸t-ブチル(60)。エステル59(189.0 mg、0.44 mmol)のエタノール(5.0 ml)溶液を、10%パラジウムカーボン(20.5 mg)で処理し、そしてH<sub>2</sub>の雰囲気下にて21時間撹拌した。この混合物をCelite(登録商標)により濾過し、その溶媒を蒸発させると、オイルとして、粗アミン60が125.0 mg(98%)で得られた。これを、さらに精製せずに使用した。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>)  
δ 7.73-7.64 (1H, m), 7.51-7.42 (1H, m), 7.35-7.22 (2H,  
m), 6.48 (3H, brs), 5.58 (1H, d, J = 3.0), 5.27 (1H, d,  
J = 6.5), 4.23-4.05 (1H, m), 2.92-2.63 (2H, m), 1.36  
(9H, s), 1.33 (9H, s).

(3S, 4R, S)N-(N-ベンジルオキシカルボニル-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-(2-ベンゾキサゾリル)-4-ヒドロキシブタン酸t-ブチル(61)。アミン60(261.4 mg、0.89 mmol)、Z-Val-Ala-OH(286.9 mg、0.89 ml)(標準的なペプチド合成操作により調製した)およびヒドロキシベンゾトリアゾール(120.3 mg、0.89 ml)のDMF(3.0 ml)溶液を、1-エチル-3-[3-(ジメチルアミノ)プロピル]カルボジイミド塩酸塩(179.2 mg、0.93 ml)で0℃にて処理した。この反応系を室温まで暖め、そして16時間撹拌した。この反応系を酢酸エチルで希釈し、そして1

M硫酸水素ナトリウムで2回、飽和重炭酸ナトリウムで2回、次いで、水およびブラインで洗浄した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして真空下にて濃縮すると、粗生成物494.8 mgが得られた。フラッシュクロマトグラフィー(95



: 5の塩化メチレン/メタノール)により、黄色の固体として、表題化合物480.9 mg (91%)を得た。

融点 81-83°C; IR (KBr)

3312, 2974, 1723, 1709, 1529, 1455, 1368, 1243, 1156, 747;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.79 (0.5H, d,  $J = 8.0$ ), 7.73-7.20 (9.5H, m), 6.15 (1H, t,  $J = 8.5$ ), 5.74 (0.5H, brd,  $J = 5.5$ ), 5.45 (1H, brd,  $J = 7.5$ ), 5.28-5.20 (0.5H, m), 4.82-4.11 (3.5H, m), 4.78-4.55 (1H, m), 4.40-4.22 (1H, m), 2.95-2.51 (2H, m), 2.12-1.95 (1H, m), 1.45-1.32 (12H, m), 1.11-0.81 (6H, m),  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  173.14, 172.94, 171.82, 171.03, 170.78, 165.98, 165.45, 157.29, 157.17, 151.23, 151.10, 140.92, 140.82, 136.83, 136.79, 128.91, 128.52, 125.75, 124.97, 120.60, 120.40, 111.38, 81.82, 81.68, 70.27, 68.97, 67.44, 60.43, 50.74, 50.55, 49.18, 49.07, 36.87, 36.57, 32.37, 28.51, 19.88, 19.80, 18.53.  $\text{C}_{31}\text{H}_{40}\text{N}_4\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$ についての計算値 : C, 60.57; H, 6.89; N, 9.11. 実測値: C, 60.84; H, 6.64; N, 9.09. M.S. (+ FAB); 597 ( $\text{M}^+ + 1$ ); 541, 91.

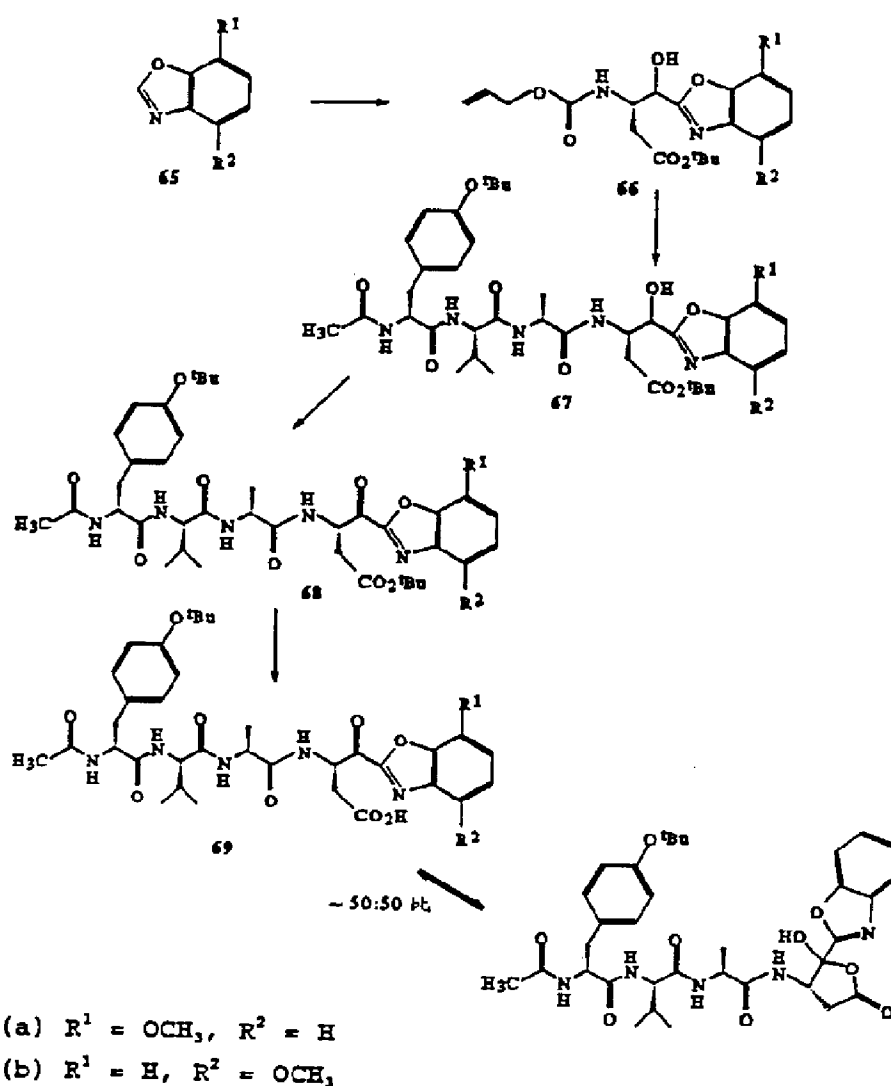
(3S)-N-(N-ベンジルオキシカルボニル-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-(2-ベンゾキサゾリル)-4-オキソブタン酸t-ブチル(62)。アルコール61 (100.3 mg, 0.17 mmol)を塩化メチレン(2.0 ml)に溶解し、Dess-Martin試薬(142.6 mg, 0.34 mmol)を添加した(Irelandら、J. Org. Chem.、58、2899頁(1993年) ; Dessら、J. Org. Chem.、48、4155~4156頁(1983年))。得られた混合物を22分間攪拌し、次いで、飽和チオ硫酸ナトリウム:飽和重炭酸ナトリウム(1:1、10 ml)と酢酸エチル(10 ml)との間で分配した。得られた有機層を、飽和チオ硫酸ナトリウム:飽和重炭酸ナトリウム(1:1)、飽和重炭酸ナトリウムおよびブラインで洗浄した。この有機層を乾燥し( $\text{MgSO}_4$ )、濾過し、そして真空下にて濃縮して、粗生成物111.3 mgを得た。フラッシュクロマトグラフィー(95:5の塩化メ

チレン/メタノール)により、オイルとして、表題化合物97.3 mg (96%)を得た。

$[\alpha]_D^{23}$   $-11.74^\circ$  (c 0.95,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) 3419, 2974, 1721, 1677, 1501, 1369, 1221, 1156;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.89-7.84 (1H, m), 7.73-7.22 (10H, m), 5.98 (1H, d,  $J = 9.0$ ), 5.72 (1H, m), 5.10 (2H, q,  $J = 12.5$ ), 4.73 (2H, m), 4.20 (1H, dd,  $J = 7.0, 8.5$ ), 3.30 (1H, dd,  $J = 5.0, 16.5$ ), 3.03 (1H, dd,  $J = 5.5, 16.5$ ), 2.18-1.97 (1H, m), 1.39 (3H, d,  $J = 7.0$ ), 1.34 (9H, s), 0.93 (3H, d,  $J = 6.0$ ), 0.90 (3H, d,  $J = 6.0$ ),  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  186.46, 172.73, 171.90, 170.13, 157.17, 156.28, 151.16, 140.99, 136.99, 129.39, 129.08, 128.66, 128.59, 126.49, 123.06, 112.55, 82.73, 67.60, 60.84, 53.75, 49.41, 38.58, 32.05, 28.52, 19.65, 19.32, 18.51. M.S. (+ FAB); 595 ( $M^+ + 1$ ); 539, 91.

(3S)-N-(N-ベンジルオキシカルボニル-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-(2-ベンゾキサゾリル)-4-オキソブタノエート(63; Q)。エステル62(95.0mg、0.16 mmol)の塩化メチレン/トリフルオロ酢酸1 : 1混合物(10.0 ml)の溶液を、乾燥 $\text{N}_2$ 雰囲気下にて、1時間攪拌した。次いで、この溶液を真空下にて濃縮し、エーテルに溶解し、再び濃縮した。この工程を6回繰り返したところ、オフホワイトの固体として、粗生成物が得られた。フラッシュクロマトグラフィー(95 : 5の塩化メチレン/メタノール)により、白色の固体として、表題化合物60.0 mg(69%)を得た。この生成物は、 $\text{CD}_3\text{OD}$ 中では、ケトン形態(1つの異性体、c. 44%)およびそのアシクロキシケタール形態(C-4における2つの異性体、c. 56%)からなる3種の異性体の混合物として存在していた。

融点 156-159°C [ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>26</sup> -45.6° (c 0.13, メタノール); IR (KBr) 3440, 2967, 1713, 1703, 1638, 1531, 1427; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  7.93-7.24 (9H, m), 5.59 (1H, brt), 5.16-5.00 (2H, m), 5.0-4.78 (1H, m), 4.50-4.22 (1H, m), 3.95-3.81 (1H, m), 3.11 (2H, d,  $J = 6.5$ ), 3.05-2.92 (1H, m), 2.70-2.39 (1H, m), 2.08-1.89 (1H, m), 1.19-0.78 (9H, m). C<sub>27</sub>H<sub>30</sub>N<sub>2</sub>O<sub>8</sub> 0.5H<sub>2</sub>O についての計算値: C, 59.22; H, 5.71; N, 10.23. 実験値: C, 59.48, H, 5.36, N, 10.17. M.S. (+ FAB); 539 (M<sup>+</sup> + 1), 91.



7-メトキシベンゾキサゾール(65a)。2-ニトロ-6-メトキシフェノール(2.62 g、15.5 mmol) (EP 333176)および10%パラジウムカーボン(130 mg)のエタノール(

50.0 ml)の混合物を、H<sub>2</sub>の雰囲気下にて75分間攪拌した。この混合物をCelite(登録商標)により濾過し、次いで、直ちに、p-トルエンスルホン酸(32.0 mg)およびトリエチルオルトホルメート(6.45 ml、38.8 mmol)で処理し、次いで、N<sub>2</sub>雰囲気下にて還流状態で加熱した。20時間後、p-トルエンスルホン酸(30.0 mg)

およびトリエチルオルトホルメート(6.45 ml、38.8 mmol)を添加した。全体で44時間の加熱後、この反応系を冷却し、そして真空下にて還元した。得られた残留物をフラッシュクロマトグラフィー(25:75の酢酸エチル/ヘキサン)により精製して、黄色の固体として、表題化合物1.97 g (85%)を得た。

融点 28-31°C; IR (KBr) 1629, 1497, 1434, 1285, 1097;  
<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.09 (1H, s), 7.40 (1H, d, J = 8.0),  
 7.28 (1H, t, J = 8.0), 6.89 (1H, d, J = 8.0), 4.02 (3H, s);  
<sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 152.84, 145.82, 142.50, 139.99, 125.75,  
 113.42, 108.80, 56.97. C<sub>8</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub> · 0.1H<sub>2</sub>O についての  
 計算値: C, 63.65; H, 4.81; N, 9.29. 実測値: C, 63.43, H,  
 4.88, N, 9.05. M.S. (+ FAB); 150 (M<sup>+</sup> + 1).

4-メトキシベンゾキサゾール(65b)。4-ヒドロキシベンゾキサゾール(2.00g、14.8 mmol) (Musserら、J. Med. Chem.、30、62~67頁(1987年))のアセトン(80.0 ml)懸濁液に、乾燥K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (2.25 g、16.3 mmol)に続いて、ヨードメタン(1.38 ml、22.2 mmol)を添加した。この反応系を、N<sub>2</sub>雰囲気下にて還流状態で4.5時間加熱し、次いで、濾過し、そして真空下にて濃縮すると、粗生成物が得られた。得られた残留物をフラッシュクロマトグラフィー(25:75の酢酸エチル/ヘキサン)により精製して、白色の結晶状の固体として、表題化合物2.0 g (91%)を得た。

融点 72-74°C; IR (KBr) 3089, 1619, 1610, 1503, 1496, 1322,  
 1275, 1090, 1071, 780, 741; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.02 (1H, s),  
 7.32 (1H, t, J = 8.0), 7.18 (1H, d, J = 8.0), 6.81 (1H, d, J = 8.0),  
 4.04 (3H, s). C<sub>8</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub> についての  
 計算値: C, 64.42; H, 4.73; N, 9.39. 実測値: C, 64.40;  
 H, 4.84; N, 9.31; m/z (EI) 149 (M<sup>+</sup> + 1, 100%).

(3S, 4R, S)N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-4-ヒドロキシ-4-(2-(7-メ

トキシベンゾキサゾリル))ブタン酸 $t$ -ブチル(66a)。7-メトキシベンゾキサゾール65a(548.6 mg、3.68 mmol)の無水THF(18.5 ml)の攪拌溶液に、 $N_2$ 下にて、 $-78^\circ\text{C}$ で、ヘキサン中の1.56Mの $n$ -ブチルリチウム(2.47 ml、3.86 mmol)を滴下して、黄色に着色した溶液を生成した。 $-78^\circ\text{C}$ で20分間攪拌した後、固体として、無水 $\text{MgBr}_2 \cdot 0\text{Et}_2$ (1.045 g、4.05 mmol)を添加した。得られた不均一混合物を $-4$

$5^\circ\text{C}$ まで暖め、そして15分間攪拌した。次いで、この反応混合物を $-78^\circ\text{C}$ まで再冷却し、(S)-Alloc-Asp( $t$ -Bu) $H^{1b}$ (946.4 mg、3.68 mmol)のTHF(18.5 ml)溶液を滴下した。この反応系を $-78^\circ\text{C}$ で30分間攪拌し、 $0^\circ\text{C}$ まで暖め、そして1時間攪拌した。得られた均一反応系を室温まで暖め、そして16時間攪拌した。この反応を5%重炭酸ナトリウム(3.5 ml)で停止し、次いで、THFを真空下にて除去した。得られた水性残留物を、塩化メチレン( $\times 6$ )で抽出した。これらの組み合わせた抽出物をブラインで洗浄し、乾燥し( $\text{MgSO}_4$ )、濾過し、そして真空下にて濃縮して、粗生成物1.8 gを得た。フラッシュクロマトグラフィー(40:60の酢酸エチル/ヘキサン)により、C-4での、ジアステレオマー異性体の混合物として、表題化合物のオイル1.21 g (81%)を得た。

IR ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) 3425, 2983, 1725, 1504, 1290, 1157, 1101;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.35-7.19 (2H, m), 6.89-6.81 (1H, m), 6.00-5.57 (2H, m), 5.32-5.05 (3H, m), 4.68-4.35 (3H, m), 4.01 (3H, s), 2.86-2.59 (2H, m), 1.45 (9H, s), 1.41 (9H, s);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  171.18, 171.09, 165.80, 165.30, 156.71, 156.60, 145.65, 142.76, 142.71, 140.82, 140.72, 133.23, 125.81, 125.72, 118.41, 118.21, 113.07, 112.87, 108.95, 82.16, 70.28, 69.98, 66.52, 66.39, 57.03, 52.57, 52.29, 37.83, 36.86, 28.65.  $\text{C}_{20}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_7$  0.6  $\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 57.57; H, 6.57; N, 6.72. 実測値 : C, 57.49, H, 6.34, N, 6.60. M.S. (+ FAB); 407 ( $M^+ + 1$ ); 351, 307, 154.

(3S, 4R, S)N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-4-ヒドロキシ-4-(2-(4-メトキシベンゾキサゾリル))ブタン酸 $t$ -ブチル(66b)を、66aについて記述した方法に従って調製して、C-4での、ジアステレオマー異性体の混合物として、表題化合物のオイル1.29 g (26%、回収した出発物質をベースにして68%)を得た。

IR (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>)

3400, 1725, 1625, 1505, 1369, 1354, 1281, 1263, 1226,  
 1158, 1092, 1048; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.34-7.24 (1H, m),  
 7.16 (1H, d, *J* = 8.2), 6.79 (1H, d, *J* = 7.9), 6.00-5.50  
 (2H, m), 5.30-5.05 (3H, m), 4.70-4.35 (4H, m), 4.02  
 (3H, s), 2.90-2.45 (2H, m), 1.45-1.41 (9H, 2 x s).  
 C<sub>20</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>7</sub> · 0.4H<sub>2</sub>O についての計算値: C, 58.07; H, 6.53;  
 N, 6.77. 実測値: C, 58.09; H, 6.41; N, 6.63. M.S.  
 (+ FAB); 407 (M<sup>+</sup> + 1, 88%); 351 (100).

(3S, 4R, S)N-(N-アセチル-(S)-(O-第三級ブチルチロシニル)-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-ヒドロキシ-4-(2-(7-メトキシベンゾキサゾリル))ブタン酸<sup>t</sup>-ブチル(67a)。ベンゾキサゾール66a(481.9 mg、1.19 mmol)およびAc-Tyr(<sup>t</sup>Bu)-Val-Ala-OH(586.3 mg、1.30 ml)の塩化メチレン(3.5 ml)およびDMF(3.5 ml)の攪拌溶液に、ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロライド(18.0 mg)に続いて、トリブチルスズハイドライド(0.80 ml、2.96 mmol)を滴下した。ヒドロキシベンゾトリアゾール(320.4 mg、2.37 mmol)を添加し、この混合物を0℃まで冷却した。1-エチル-3-[3-(ジメチルアミノ)プロピル]カルボジイミド塩酸塩(278.2 mg、1.42 mmol)を添加し、この混合物を室温まで暖めて、16.5時間攪拌した。この反応系を酢酸エチルで希釈し、1M硫酸水素ナトリウムで2回洗浄し、飽和重炭酸ナトリウム、水およびブラインで2回洗浄した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして真空下にて濃縮すると、粗生成物2.0 gが得られた。フラッシュクロマトグラフィー(95:5の塩化メチレン/メタノール)により、白色の固体として、表題化合物844.0 mg(94%)を得た。

融点 205°C; IR (KBr)

3399, 3304, 2977, 1729, 1643, 1506, 1367, 1290, 1161;  
 $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.24-7.78 (4H, m), 7.43-7.32 (2H, m),  
 7.23 (2H, d,  $J = 8.5$ ), 7.16-7.07 (1H, m), 6.93 (2H, d,  
 $J = 8.5$ ), 6.52, 6.40 (1H, 2 x d,  $J = 5.5$ ,  $J = 5.0$ ),  
 5.03, 4.78-4.49, 4.45-4.16 (5H, brt, 2 x m), 4.05, 4.04  
 (3H, 2 x s), 3.08-2.35 (14H, m), 2.11-1.89 (1H, m),  
 1.83 (3H, s), 1.49-1.32, 1.15, 1.0-0.81 (27H, s, 2 x m,  
 $J = 7.0$ );  $^{13}\text{C}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  175.55, 175.18, 173.88,  
 173.75, 173.05, 169.23, 157.28, 148.55, 146.16, 143.21,  
 136.63, 133.55, 128.87, 127.17, 115.78, 111.92, 84.02,  
 81.50, 71.40, 61.15, 60.05, 57.79, 53.39, 51.62, 43.76,  
 40.52, 34.58, 32.52, 31.60, 26.35, 23.11, 22.71, 21.76.  
 $\text{C}_{39}\text{H}_{55}\text{N}_5\text{O}_{10} \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 61.40; H, 7.40;  
 N, 9.18. 実測値: C, 61.43; H, 7.31; N, 9.07. M.S.  
 (+ FAB); 754 ( $M^+ + 1$ ); 698, 338, 267.

(3S, 4R, S)-N-(N-アセチル-(S)-(0-第三級ブチルチロシニル)-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-ヒドロキシ-4-(2-(4-メトキシベンゾキサゾリル))  
 ブタン酸t-ブチル(67b)を、67aについて記述した方法に従って調製して、白色の  
 微粉末として、表題化合物1.05 g (94%)を得た。

融点 210-213°C (dec); IR (KBr) 3284,  
 2977, 1736, 1691, 1632, 1536, 1505, 1452, 1392, 1367,  
 1258, 1236, 1161, 1091;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.20-7.75  
 (4H, m), 7.40-7.10 (4H, m), 7.00-6.80 (3H, m), 6.45,  
 6.34 (1H, 2 x d,  $J = 5.3$ ,  $J = 5.0$ ), 5.00-4.10 (5H, m),  
 4.00, 3.99 (3H, 2 x s), 3.00-2.25 (4H, m), 1.95 (1H,  
 m), 1.78 (3H, s), 1.39-0.80 (27H, m).  $\text{C}_{39}\text{H}_{55}\text{N}_5\text{O}_{10} \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$   
 についての計算値 : C, 61.40; H, 7.40; N, 9.18. 実測値: C,  
 61.58; H, 7.38; N, 8.91. M.S. (+ FAB); 754 ( $M^+ + 1$ ,  
 30%); 72 (100).

(3S)-N-(N-アセチル-(S)-(0-第三級ブチルチロシニル)-(S)-バリニル-(S)-アラ  
 ニニル)-3-アミノ-4-(2-(7-メトキシベンゾキサゾリル))-4-オキソブタン酸t-ブ  
 チル(68a)。アルコール67a(641.0 mg, 0.85 mmol)の塩化メチレン(46.0 ml)の攪  
 拌懸濁液に、Dess-Martin試薬(1.082g, 2.55 mmol)(Irelandら、J. Org. Chem.

、58、2899ページ(1993年) ; Dessら、J. Org. Chem.、48、4155～4156頁(1983年))を添加した。得られた混合物を、飽和チオ硫酸ナトリウム：飽和重炭酸ナトリウム(1 : 1、86.0 ml)と酢酸エチル(86.0 ml)との間で分配する前に、1時間攪拌した。得られた有機層を、飽和チオ硫酸ナトリウム：飽和重炭酸ナトリウム(1 : 1)、飽和重炭酸ナトリウムおよびブラインで順に洗浄した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして真空下にて濃縮して、粗生成物660.0 mgを得た。フラッシュクロマトグラフィー(94 : 6の塩化メチレン/メタノール)により、白色の固体として、表題化合物636.0 mg(100%)を得た。

融点 209°C;  $[\alpha]_D^{24}$  -21.8° (c 0.16, メタノール); IR (KBr) 3395, 3294, 2977, 1722, 1641, 1535, 1505, 1161; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.43-8.16 (1H, m), 7.97-7.62 (2H, m), 7.49-7.14 (3H, m), 7.08-6.95 (3H, m), 6.89-6.73 (2H, m), 5.81-5.68 (1H, m), 5.16-4.86 (2H, m), 4.53 (1H, brt), 4.03 (3H, s), 3.16-2.84 (4H, m), 2.11-1.84 (4H, m), 1.46-1.14 (21H, m), 0.92-0.78 (6H, m); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 186.28, 173.39, 171.90, 171.19, 171.03, 169.89, 156.43, 154.75, 146.32, 142.88, 140.98, 132.31, 130.54, 126.98, 124.73, 114.95, 111.42, 82.44, 78.71, 58.92, 57.20, 54.91, 53.47, 48.77, 39.43, 38.15, 32.79, 29.44, 28.60, 23.55, 20.27, 19.70, 19.34. M.S. (+ FAB); 752 (M<sup>+</sup> + 1); 696, 336, 265.

(3S)N-(N-アセチル-(S)-(0-第三級ブチルチロシニル)-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-(2-(4-メトキシベンゾキサゾリル))-4-オキソブタン酸t-ブチル(68b)を、ケトン68aについて記述した方法に従って調製して、白色の固体として、表題化合物420 mg(55%)を得た。



融点 211-213°C (分解);  $[\alpha]_D^{24}$  -23.9° (c 0.82, メタノール); IR (KBr) 3277, 3075, 1723, 1690, 1632, 1530, 1506, 1392, 1366, 1269, 1234, 1160, 1094;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.15 (1H, brs), 7.7 (2H, brs), 7.46 (1H, t,  $J = 8.3$ ), 7.24 (2H, d,  $J = 8.3$ ), 7.10 (1H, brs), 7.03 (2H, d,  $J = 8.3$ ), 6.83 (3H, m), 5.74 (1H, q,  $J = 6.9$ ), 5.00 (2H, m), 4.51 (1H, t,  $J = 7.0$ ), 4.07 (3H, s), 3.20-2.95 (4H, m), 2.00 (4H, m), 1.42 (3H, d,  $J = 6.8$ ), 1.35 (9H, s), 1.23 (9H, s), 0.86 (6H, d,  $J = 6.7$ ). M.S. (+ FAB); 752 ( $M^+ + 1$ , 7%); 72 (100).

(3S)N-(N-アセチル-(S)-チロシニル-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-(2-(7-メトキシベンゾキサゾリル))-4-オキソブタノエート (69a; R)。エステル68a (600.0 mg, 0.80 mmol)の塩化メチレン/トリフルオロ酢酸 1 : 1 混合物 (65.0 ml)の溶液を、乾燥 $\text{N}_2$ 雰囲気下にて、1時間攪拌した。次いで、この溶

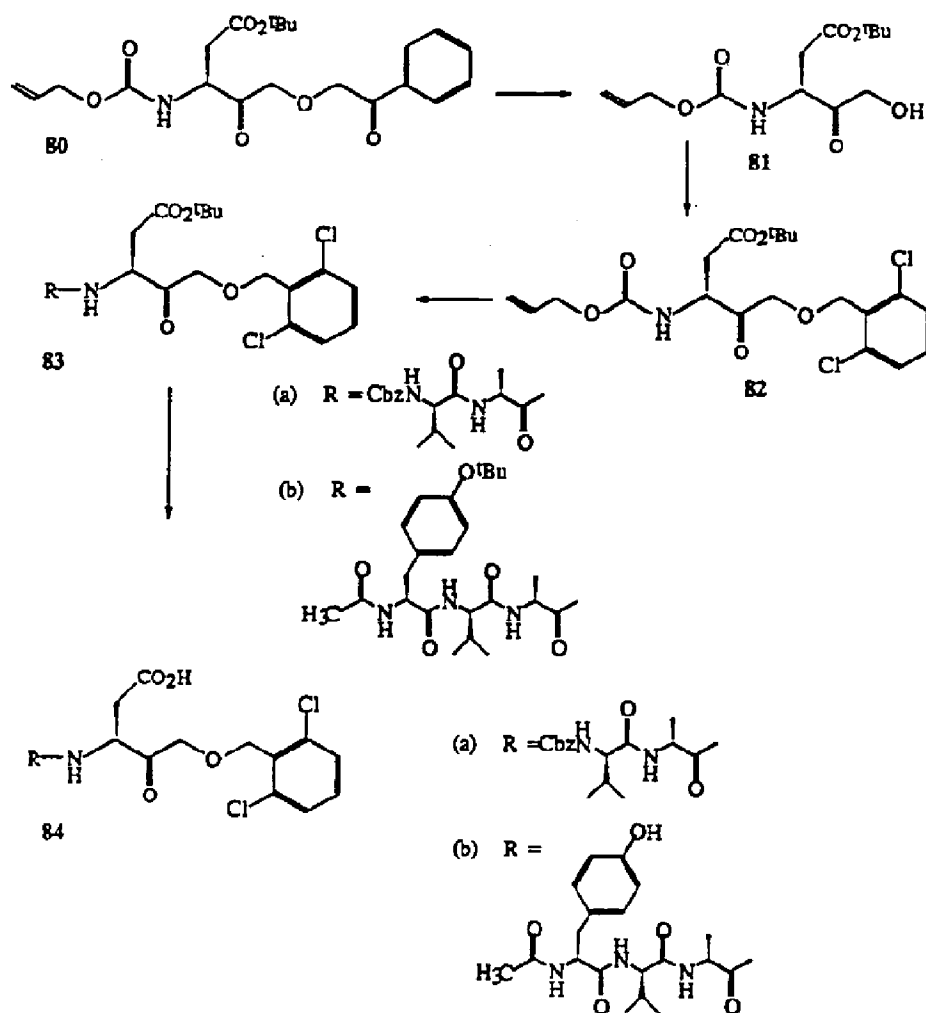
液を真空下で濃縮し、エーテルに溶解し、再び濃縮した。この工程を6回繰り返したところ、オフホワイトの固体として、粗生成物が得られた。フラッシュクロマトグラフィー (95 : 5 ~ 80 : 20の勾配の塩化メチレン/メタノール)により、白色の吸湿性固体として、表題化合物420.8 mg (83%)を得た。この生成物は、 $\text{CD}_3\text{OD}$ 中では、ケト形態 (c 50%) およびそのアシクロキシケト形態 (C-4での2つの異性体、c 50%) からなる3種の異性体の混合物として存在していた。

融点 150°C を越えて  
分解 ;  $[\alpha]_D^{24}$  -33.2° (c 0.17, メタノール); IR (KBr) 3300, 1715, 1658, 1650, 1531, 1517, 1204;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.46-7.19 (2H, m), 7.16-6.91 (3H, m), 6.70-6.59 (2H, m), 5.62-5.49 (1H, m), 5.00-4.72 (1H, obscured m), 4.69-4.51 (1H, m), 4.49-4.08 (2H, m), 4.05-3.89 (3H, m), 3.16-2.47 (4H, m), 2.05-1.78 (4H, m), 1.41-1.11, 1.05-0.70 (9H, 2 x m).  $\text{C}_{31}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_{10} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 53.67; H, 6.25; N, 10.10. 実測値 : C, 53.76; H, 5.56; N, 10.28. M.S. (+ FAB); 640 ( $M^+ + 1$ ); 435, 147.

(3S)N-(N-アセチル-(S)-チロシニル-(S)-バリニル-(S)-アラニニル)-3-アミノ-4-(2-(4-メトキシベンゾキサゾリル))-4-オキソブタン酸t-ブチル (69b; S) を、

酸69aについて記述した方法に従って調製して、吸湿性の表題化合物252 mg(96%)を得た。この生成物は、 $\text{CD}_3\text{OD}$ 中では、ケト形態およびそのアシクロキシケタール形態(C-4における2個の異性体)からなる3種の異性体の混合物として存在していた。この生成物は、 $d_6$ -DMSOでは、単一の異性体として存在していた。

融点. 200-203°C (分解);  $[\alpha]_D^{24}$   
 -38.0° (c 0.23, メタノール); IR (KBr) 3289, 2968, 1718,  
 1713, 1658, 1634, 1548, 1517, 1506, 1461, 1453, 1393,  
 1369, 1268, 1228, 1174, 1092;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  9.20  
 (1H, brs), 8.71 (1H, d,  $J = 6.2$ ), 8.10 (2H, m), 7.83  
 (1H, d,  $J = 8.7$ ), 7.61 (1H, t,  $J = 8.2$ ), 7.46 (1H, d,  $J$   
 = 8.2), 7.08 (3H, m), 6.65 (2H, d,  $J = 8.3$ ), 5.50 (1H,  
 q,  $J = 6.5$ ), 4.50 (1H, m), 4.37 (1H, m), 4.20 (1H, m),  
 4.05 (3H, s), 3.09-2.77 (4H, m), 1.94 (1H, m), 1.79  
 (3H, s), 1.23 (3H, d,  $J = 7.0$ ), 0.82 (6H, m).  $\text{C}_{31}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_{10}$   
 1.5  $\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 55.85; H, 6.05; N,  
 10.51. 実測値: C, 55.21; H, 5.69; N, 10.13. M.S.  
 (+ FAB); 640 ( $M^+ + 1$ , 22%); 107 (100).



(3S)-N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-4-オキソ-5-(1,2-ジオキソ-2-フェニルエチルオキシ)ペンタン酸t-ブチル(80)。(3S)-N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-ブromo-4-オキソペンタン酸t-ブチル(WO 93 16710) (2.17 g、6.20 mmol)のジメチルホルムアミド(30 ml)の攪拌溶液に、フッ化カリウム(792 mg、13.6 mmol)に次いでベンゾイルギ酸(1.02 g、6.82 mmol)を添加した。この混合物を140分間攪拌し、水(50 ml)で反応停止し、そして酢酸エチル(2×50 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機抽出物を、水(4×50 ml)で、次いでブライン(50 ml)で洗浄した。これらを乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮すると、オイル

が得られ、これをフラッシュクロマトグラフィー(ヘキサン中の20~45%の酢酸エチル)により精製すると、無色のオイル2.44 g (94%)が得られた。

[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>20</sup> -35.0° (c

1.41, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>); IR (KBr) 3359, 2981, 2938, 1752, 1740, 1726, 1712, 1512, 1369, 1285, 1177, 1053, 991, 939, 688; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  8.15 (2H, m), 7.66 (1H, m), 7.53 (2H, m), 5.90 (2H, m), 5.33 (2H, m), 5.31 (1H, d, J = 16.9), 5.18 (1H, d, J = 16.9), 4.63 (3H, m), 3.03 (1H, dd, J = 17.3, 4.6), 2.74 (1H, dd, J = 17.3, 4.9), 1.44 (9H, s). MS (C.I.) 420 (M<sup>+</sup> + 1 20%); 364 (100).

(3S)N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-ヒドロキシ-4-オキソペンタン酸t-ブチル(81)。エステル80(2.40g、5.71 mmol)、テトラヒドロフラン(200 ml)および1M重炭酸ナトリウム水溶液(200 ml)の混合物を、室温で18時間にわたって、激しく攪拌した。層分離し、その水性部分を酢酸エチル(100 ml)で抽出した。これらの組み合わせた有機抽出物を、ブライン(100 ml)で洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残留物をフラッシュクロマトグラフィー(ヘキサン中の10~60%の酢酸エチル)により精製すると、淡黄色のオイル1.48 g (90%)が得られた。

[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>20</sup> -5.9° (c 1.06, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>); IR (KBr) 3345, 2981, 2936, 1739, 1725, 1712, 1692, 1515, 1368, 1259, 1158, 1051; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  5.92 (2H, m), 5.30 (2H, m), 4.36-4.69 (5H, m), 3.05 (1H, dd, J = 17.4, 4.3), 2.93 (1H, t), 2.70 (1H, dd, J = 17.4, 4.9), 1.43 (9H, s). C<sub>16</sub>H<sub>21</sub>N<sub>3</sub>O<sub>6</sub> · 0.25H<sub>2</sub>O についての計算値: C, 53.51; H, 7.43; N, 4.80. 実測値: C, 53.61; H, 7.18; N, 4.71. MS (C.I.) 280 (M<sup>+</sup> + 1, 87%); 232 (100).

(3S)N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロフェニルメトキシ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(82)。アルコール81(1.44 g、5.01 mmol)、ヨウ化2,6-ジクロロベンジル(Abrahamら、J. Chem. Soc.、1605~1607ページ(1936

年))(4.31 g、15.0 mmol)、酸化銀(2.32 g、10.0 mmol)およびジクロロメタン(25 ml)の攪拌混合物を、還流状態にて45時間加熱した。この混合物を室温まで冷却し、次いで、水(50 ml)で希釈し、次いで、酢酸エチル(50 ml、25 ml)で抽出した。この有機層を、水(50 ml)、次いでブライン(50 ml)で洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。この残留物をフラッシュクロマトグラフィー(ヘキサン中

の10～100%の酢酸エチル)により精製すると、無色のオイル1.65 g (74%)が得られた。

$[\alpha]_D^{20} +8.8^\circ$  (c 1.13,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR (KBr) 3339, 2980, 2935, 1724, 1712, 1503, 1438, 1368, 1246, 1156, 1106, 770;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.33 (2H, m), 7.22 (1H, dd), 5.92 (2H, m), 5.28 (2H, m), 4.87 (2H, m), 4.67 (1H, m), 4.58 (2H, br d), 4.56 (1H, d,  $J = 16.9$ ), 4.31 (1H, d,  $J = 16.9$ ), 3.04 (1H, dd,  $J = 16.7, 4.5$ ), 2.77 (1H, dd,  $J = 16.7, 4.9$ ), 1.40 (9H, s).  $\text{C}_{20}\text{H}_{25}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6 \cdot 0.25 \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 53.28; H, 5.70; N, 3.11. 実測値: C, 53.15; H, 5.52; N, 2.98. M.S. (C.I.); 446 ( $M^+$ , 27%); 390 (100).

(3R, S)N-[N-フェニルメチルオキシカルボニルバラニルアラニル]-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロフェニルメチルオキシ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(83a)。N-フェニルメチルオキシカルボニルバリニルアラニン(637 mg、1.98 ml)のテトラヒドロフラン(40 ml)および水(1 ml)の攪拌溶液に、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(379g、1.98 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(486 mg、3.60 mmol)を添加した。この混合物を15分間攪拌し、次いで、エーテル82(802 mg、1.80 mmol)およびビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロライド(約5 mg)を添加した。次いで、20分間にわたって、トリブチルスズハイドライド(785 mg、725  $\mu$ l、2.70 mmol)を滴下し、得られた溶液を3.75時間攪拌し、次いで、1 Mの塩酸(50 ml)で反応停止した。この混合物を酢酸エチルで2回抽出した。これらの組み合わせた有機抽出物を、1 Mの塩酸で洗浄し、重炭酸ナトリウム水溶液、水に次いでブラインで2回洗浄し、乾燥し( $\text{MgSO}_4$ )、そして濃縮した。この残留物をフラッシュクロマトグラフィー(1

0～30%の酢酸エチルージクロロメタン)により精製すると、淡黄色の固体941 mg (79%)が得られた。

融点 148-52°C; IR (KBr) 3287, 3070, 1730, 1691, 1641, 1536, 1369, 1289, 1247, 1156;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.33 (8H, m), 7.23 (1H, dd), 6.61 (1H, br, d), 5.42 (1H, br, d), 5.11 (2H, s), 4.85 (3H, m), 4.50 (1H, m), 4.40 (1H, d,  $J = 16.9$ ), 4.26 (1H, d,  $J = 16.9$ ), 4.02 (1H, m), 2.99 (1H, dd,  $J = 16.8, 4.7$ ), 2.73 (1H, dd,  $J = 16.8, 5.0$ ), 2.09 (1H, m), 1.37 (12H, m), 0.96 (3H, d,  $J = 6.9$ ), 0.91 (3H, d,  $J = 6.8$ ).  $\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_8 \cdot 0.25\text{H}_2\text{O}$  についての計算値 : C, 57.25; H, 6.23; Cl, 10.57; N, 6.26. 実測値: C, 57.18; H, 6.23; Cl, 10.58; N, 5.95. M.S. (+ FAB); 667 ( $M^+$  1, 1%); 666 (3), 159 (25), 91 (100).

(3R, S)N-[N-アセチル-0-*t*-ブチルチロシニル]バラニニルアラニニル]-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロフェニルメチルオキシ)-4-オキソペンタン酸*t*-ブチル(83b)を、83aについて記述した方法に従って調製して、無色の固体554 mg(64%)を得た。

融点 184-6°C; IR (KBr) 3282, 3075, 1736, 1690, 1633, 1536, 1508, 1366, 1236, 1161;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.49 (1H, d), 8.14 (1H, d), 8.08 (1H, d), 7.84 (1H, d), 7.43 (3H, m), 7.14 (2H, d), 6.83 (2H, d), 4.71 (2H, s), 4.51 (2H, m), 4.36 (2H, dd), 4.17 (2H, m), 2.93 (1H, m), 2.73 (1H, m), 1.94 (1H, m), 1.74 (3H, s), 1.37 (9H, s), 1.23 (12H, m), 0.83 (6H, m). M.S. (+ FAB); 793 ( $M^+$  1, 4%); 737 (5), 681 (1), 178 (40), 159 (45), 136 (100), 107 (40). M.S. (- FAB); 792 (20), 791 (40), 447 (100).

(R, S)N-[N-(フェニルメチルオキシ)カルボニルバリニルアラニニル]-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロフェニルメチルオキシ)-4-オキソペンタン酸(84a; V)。エステル83a(918 mg, 1.38 mmol)のジクロロメタンの攪拌溶液に、トリフルオロ酢酸(5 ml)を添加した。この混合物を2.5時間攪拌し、次いで、乾燥状態まで蒸発

させた。この残留物をエーテル(25 ml)で処理し、そして乾燥状態まで蒸発させた。この操作を3回繰り返した。得られた生成物をエーテル(10 ml)で粉にし、次いで、乾燥すると、淡褐色の粉末730 mg(87%)が得られた。

融点 156-

60°C; IR (KBr) 3282, 2965, 1702, 1694, 1642, 1536, 1438, 1246, 1230;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  8.48 (1H, d), 8.09 (1H, d), 7.47 (9H, m), 5.02 (2H, s), 4.70 (2H, s), 4.49 (1H, m), 4.37 (2H, dd), 4.27 (1H, m), 3.88 (1H, m), 2.75 (1H, dd), 2.54 (1H, dd), 1.96 (1H, m), 1.19 (3H, s), 0.84 (6H, m).  $\text{C}_{28}\text{H}_{33}\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_8 \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 54.27; H, 5.53; Cl, 11.45; N, 6.78. 実測値: C, 54.49; H, 5.39; Cl, 11.33; N, 6.73. M.S. (+ FAB); 610 ( $M^+$  1, 10%); 91 (100).

(R, S)N-[N-(アセチル)チロシニルバリニルアラニニル]-3-アミノ-5-(2,6-ジクロロフェニルメチルオキシ)-4-オキソペンタン酸(84b; W)を、84aについて用いた方法により、無色の粉末(95%)として得た。

融点 165-8°C: IR (KBr) 3295, 2968, 1733, 1642, 1517, 1438, 1231, 1105;  $^1\text{H}$  NMR ( $d_6$ -DMSO) 9.2 (1H, br, s), 8.48 (1H, br, d), 8.14 (1H, br, d), 8.02 (1H, br, d), 7.81 (1H, br, d), 7.45 (3H, m), 7.02 (2H, d), 6.62 (2H, d), 4.70 (2H, s), 4.12-4.53 (3H, m), 3.60 (3H, m), 2.51-2.92 (4H, m), 1.96 (1H, m), 1.75 (3H, s), 1.21 (3H, d), 0.83 (6H, m).  $\text{C}_{31}\text{H}_{38}\text{Cl}_2\text{N}_4\text{O}_9 \cdot \text{H}_2\text{O}$  についての計算値: C, 53.22; H, 5.76; Cl, 10.14; N, 8.09. 実測値: C, 53.33; H, 5.54; Cl, 10.02; N, 7.85. M.S. (+ FAB); 682 ( $M^+$  2, 30%); 681 (67), 158 (100). (- FAB); 680 (45), 679 (100).

### 実施例6

実施例2で記述のようなUV可視基質、蛍光基質および細胞アッセイを使用して

、

本発明のいくつかの化合物の阻害定数( $K_i$ )値および $\text{IC}_{50}$ 値を得た。以下の $K_i$ 値および $\text{IC}_{50}$ 値は、指示したアッセイを用いて、化合物

22e, 54b, 54j, 54k, 57b, 85, 86, 87, 88, 89,  
 90, 91, 92, 98, 102a-c, 106a-c, 108a-c, 114a, 114b,  
 115, 121, 125a, 125b, 126, 127, 128, 129, 130, 131,  
 132a, 132b, 133, 135a, 135b, 136, 137, 138, 139, 140,  
 141, 142, 144, 145, 146, 147, 148, 149, 150, 151, 152,  
 153, 154, 155, 156, 157, 158, 159, 160, 161, 162, および  
 163

について、決定した。化合物22e、54b、54j、54kおよび57bの構造は、実施例5  
 に示されている。他の化合物の構造は、実施例7に示す。

<u>化合物</u>	<u>アッセイ</u>	
	<u>UV-可視</u> K <sub>i</sub> (μM)	<u>細胞</u> IC <sub>50</sub> (μM)
22e	0.19	>20
54b		20
54j		10
54k		6.6
57b		2.2
85	0.0035	9.8



86	0.175	4.0
87	7.2	35.0
88	0.9	
89	0.018	
90	0.42	6.2
91	0.26	>25
92	3.8	
98	0.535	4.0
102a		4.0
102b	0.29	1.75
102c	0.68	
106a	2.3	30.0
106b	0.2	2.9
106c	3.8	>30.0
108a		17.5
108b	0.4	25.0
108c	0.43	
114a	0.12	3.8
114b	3.7	
115	0.345	6.0
121	4.3	
125a	0.39	>30.0
125b	0.060	0.30
126	0.45	1.5
127	0.39	8.0
128	0.04	7.5
129	0.59	25.0
130		1.20
131	12.0	30.0
132a	5.0	>30.0
132b	12.5	
133	50.0	>30.0
135a	0.090	0.90
135b	0.32	0.95

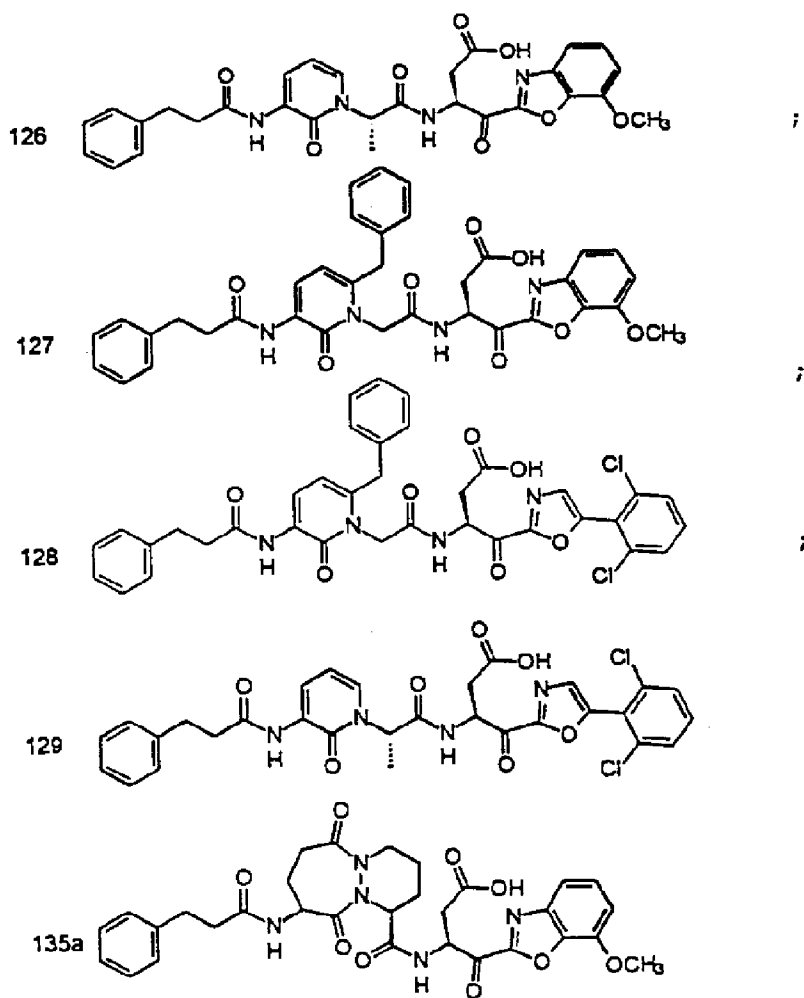
136		1.0
137	0.04	0.25
138		0.375
139	0.350	2.0
140	0.87	>30.0
141	0.670	
142		1.75
144	0.32	>20.0
145	0.34	8.5
146	0.16	3.8
147	0.26	8.5
148	6.3	30.0
149	14.0	>30.0
150	10.0	30.0
151	13.0	30.0
152	8.8	
153	0.24	
154	0.042	2.4
155	0.023	
156	0.001	2.7
157	0.26	
158	1.1	
159	0.0017	8.0
160	0.145	2.25
161	0.011	
162	0.0025	
163	0.0028	1.2

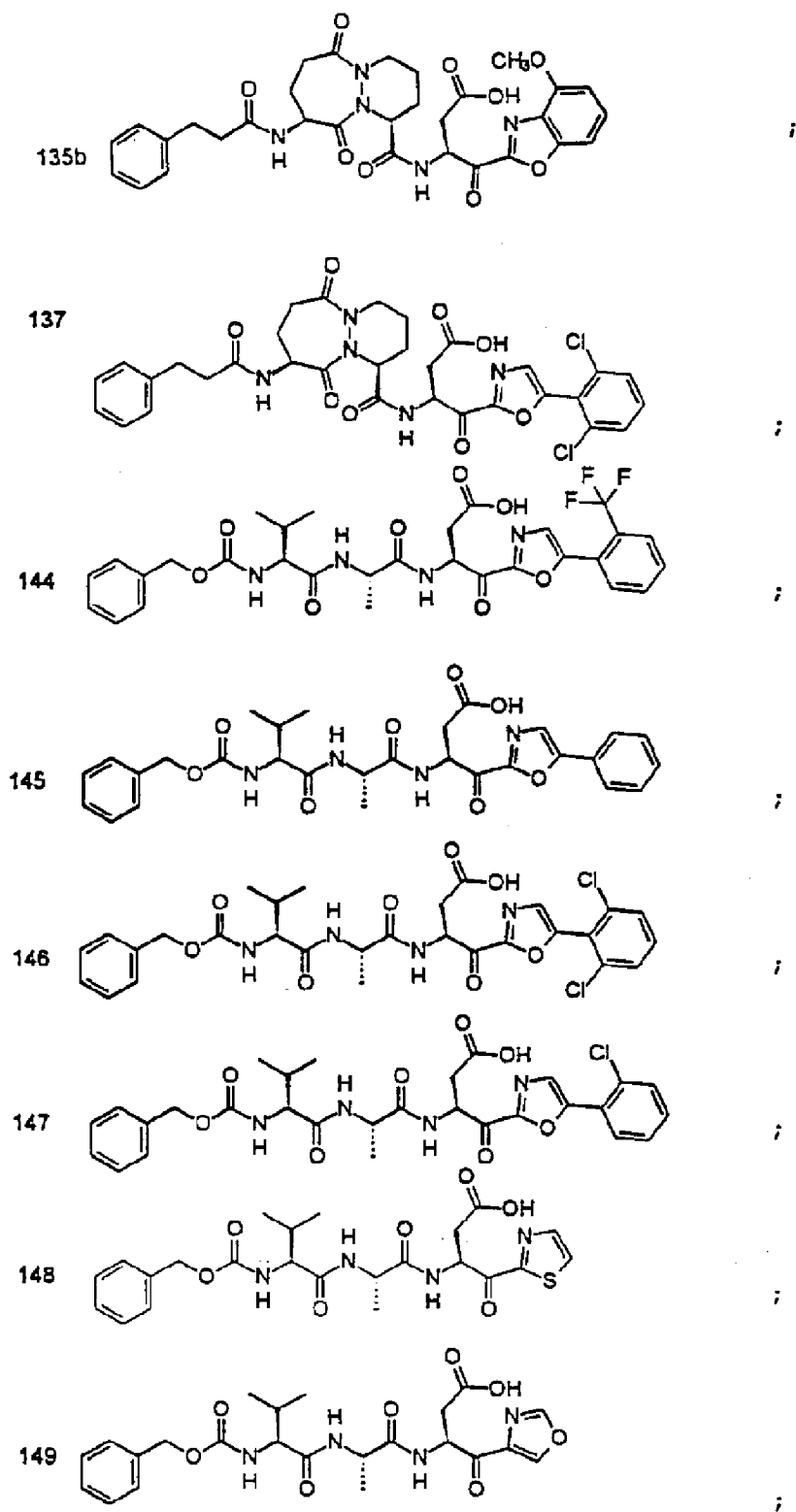
### 実施例 7

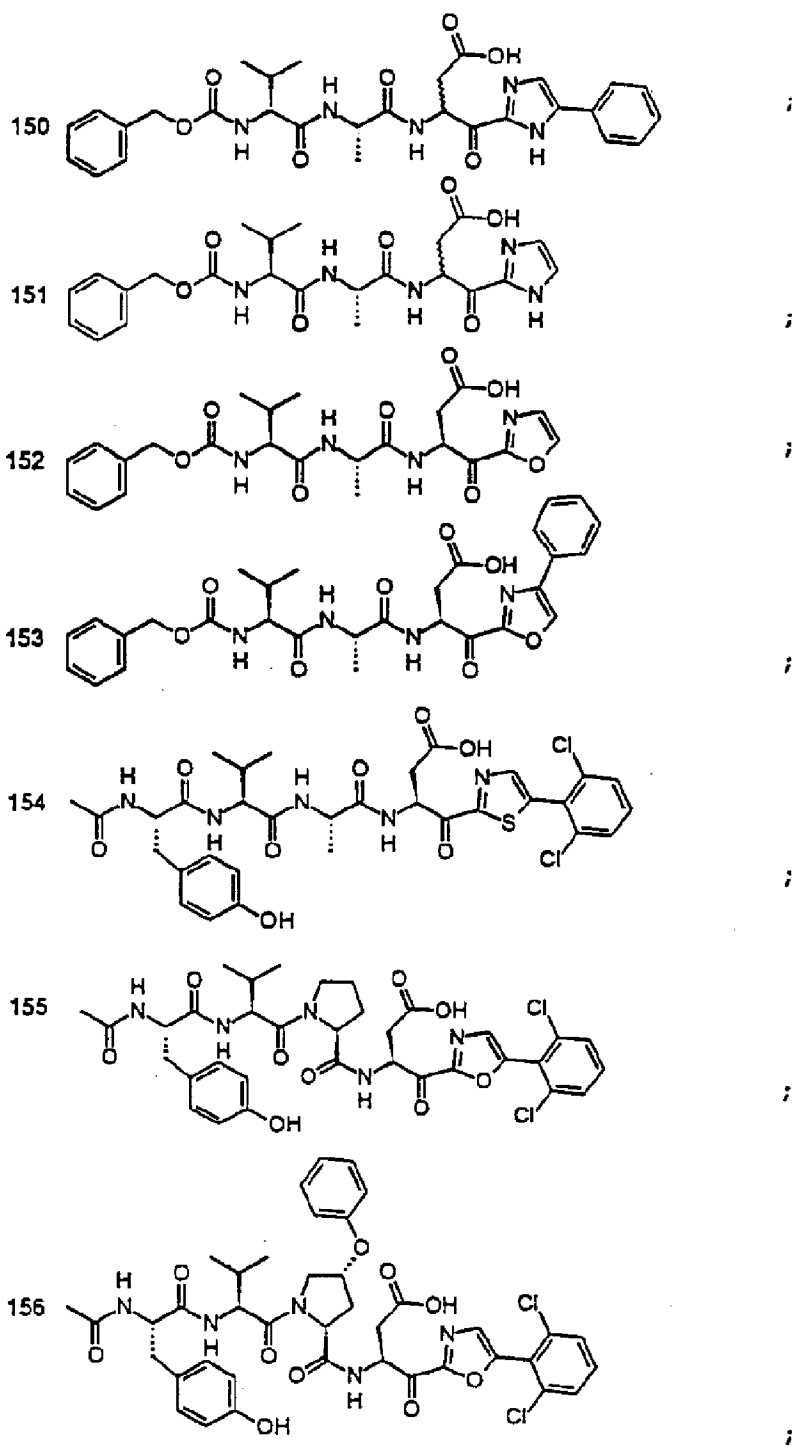
化合物

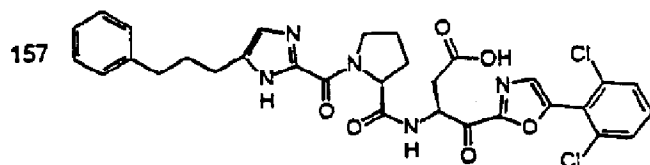
126, 127, 128, 129, 135a, 135b, 137  
 144, 145, 146, 147, 148, 149, 150, 151, 152, 153, 154,  
 155, 156, 157, 159, 160, 162, および 163

を、69aの合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。

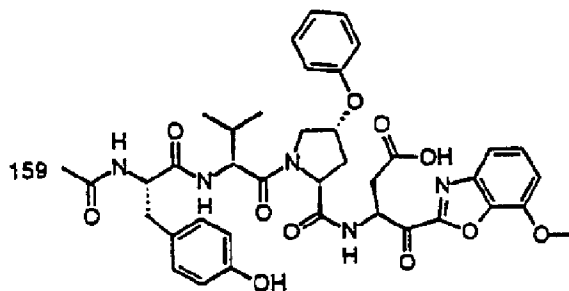




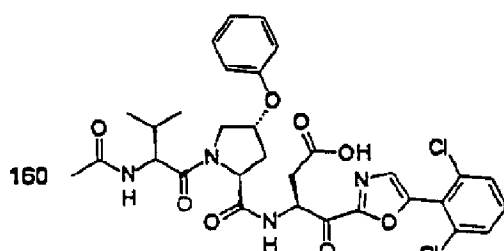




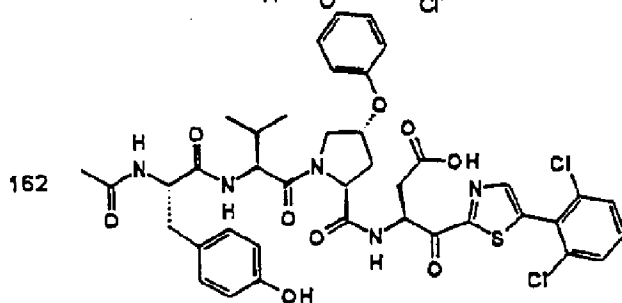
;



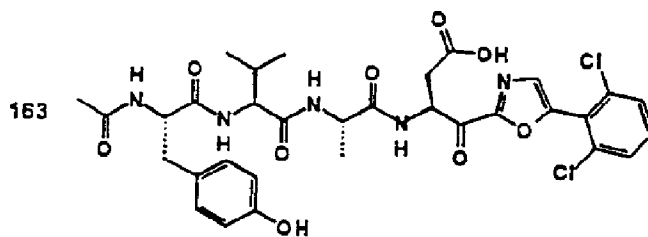
;



;

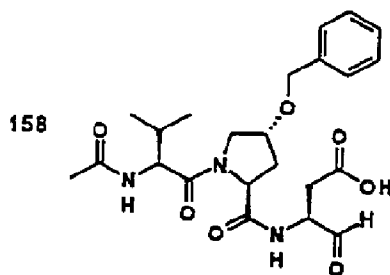


; および

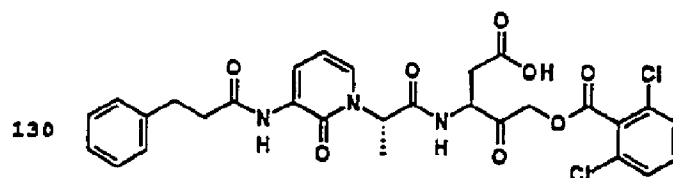


.

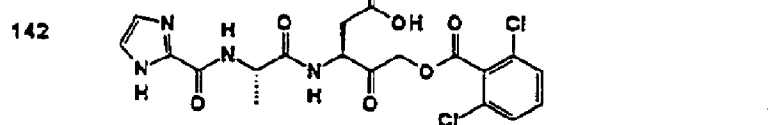
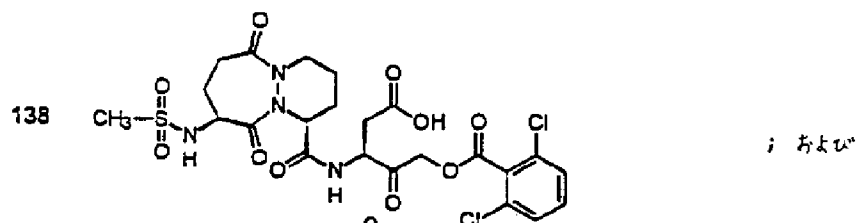
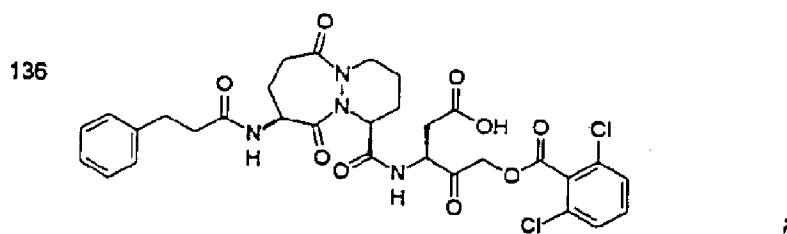
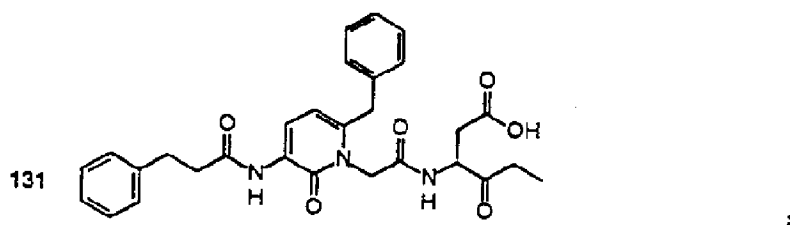
化合物158を、(K)の合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。



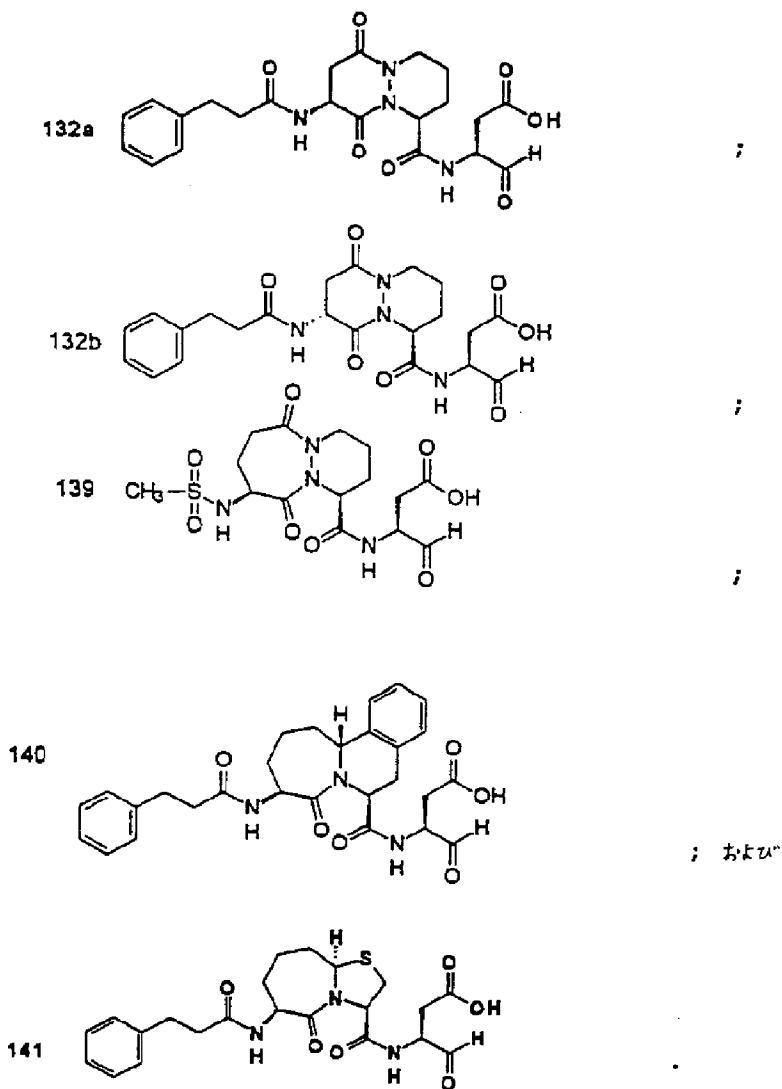
化合物130を、56bの合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。



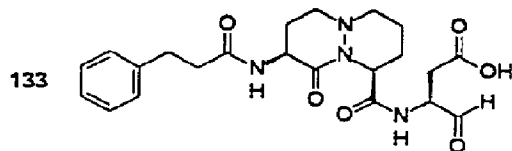
化合物131、136、138および142を、57bの合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。



化合物132a、132b、139、140および141を、47aの合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。化合物140の出発物質は、以下に記述のようにして得た：Roblら、J. Am. Chem. Soc.、116、2348～2355ページ(1994年)。化合物141の出発物質は、以下に記述のようにして得た：Wyvrattら、Pept. Struct. Funct. Proc. (8th Am. Pept. Symp.)、(1983年)または米国特許第4415496号。

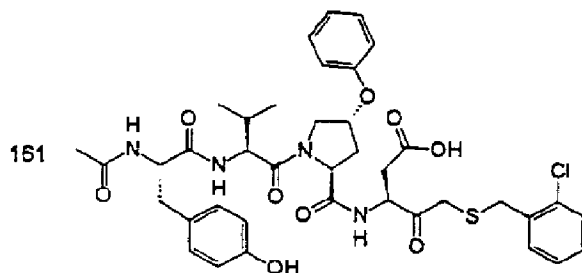


化合物133を、47bの合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。





化合物161を、125aの合成に用いた方法と類似の方法により、合成した。

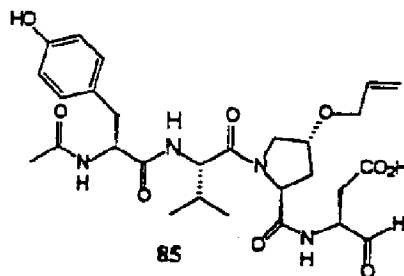


化合物22e、54b、54j、54kおよび57bを、実施例5に記述のようにして、合成した。

化合物

85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 98,  
102a, 102b, 102c, 106a, 106b, 106c, 108a, 108b, 108c,  
114a, 114b, 115, 121, 125a, および 125b

を、以下のようにして合成した。



N-(N-アセチルチロシニルバリニル-(4(R)-アリルオキシプロリニル))-3(S)-アミノ-4-オキソブタン酸(85)。

工程A. N-第三級ブトキシカルボニル-4(R)-アリルオキシプロリン。60%水素化ナトリウム(3.36 g、84 mmol)の無水テトラヒドロフラン100 mlの溶液に、N-第三級ブトキシカルボニル(4R)-ヒドロキシプロリン(9.25 g、40 ml)を添加し、室温で2時間攪拌した。この混合物に臭化アリル(6.9 ml、80 mmol)を添加し、6時間還流した。この混合物を、氷片の添加により反応停止し、次いで、追加の水を添加して、この混合物をヘキサンで洗浄した。この水層を10%硫酸水素ナトリウムで酸性化し、そして酢酸エチル(2×150 ml)で抽出した。これらの組み合わせた抽出物を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させて、さ

らに精製することなく、表題生成物 5 g を得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ ; 回転異性体として存在)  $\delta$  5.92-5.82 (1H, m), 5.3-5.14 (2H, m), 4.5-4.31 (1H, m), 4.16-4.05 (1H, m), 4.04-3.9 (1H, m), 3.79-3.5 (3H, m), 2.43-2.2 (1.5H, m), 2.15-2.10 (0.5H, m), 1.45 (4.5H, s), 1.35 (4.5H, s).

工程B. 4(R)-アリルオキシプロリンメチルエステル塩酸塩。N-第三級ブトキシ-4(R)-アリルオキシプロリン(5 g、18.4 mmol)を、飽和メタノール性塩酸50 mlにて、6時間還流した。この混合物を真空下にて蒸発して、表題化合物として、黄色のゴム状物3.78 gを得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  5.83-5.72 (1H, m), 5.24-5.14 (1H, d), 5.13-5.08 (1H, d), 4.55-4.3 (3H, m), 4.25-4.15 (1H, m), 3.9 (1.5H, s), 3.78 (1.5H, s), 3.7-3.28 (3H, m), 2.45-2.32 (1H, m), 2.2-2.05 (1H, m).

工程C. N-アセチルチロシニルバリニル-(4(R)-アリルオキシプロリン)メチルエステル。4(R)-アリルオキシプロリンメチルエステル塩酸塩(1.05 g、4.75 mmol)およびN-アセチル-Tyr-Val-OH(1.68 g、5.21 mmol)を、ジクロロメタンおよびジメチルホルムアミドの1:1混合物10 mlに溶解し、そして0℃まで冷却した。この冷却混合物に、ジイソプロピルエチルアミン(1 ml、5.93 mmol)を添加し、続いて、N-ヒドロキシベンゾトリアゾール(0.769 g、5.69 mmol)および1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(1.18 g、6.2 mmol)を添加した。2時間攪拌した後、この混合物を室温まで暖め、そして16時間攪拌した。この反応系を酢酸エチル150 mlに注ぎ、そして各50 mlの水、10%硫酸水素ナトリウムおよび10%重炭酸ナトリウムで洗浄した。この有機層を硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させて、淡黄色の固体を得た。これをジクロロメタン/メタノール/ピリジン(100:3:0.5)で溶離するフラッシュクロマトグラフィーにより精製して、表題化合物780 mgを得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.02-6.96 (2H, d), 6.67-6.63 (2H, d), 5.95-5.85 (1H, m), 5.34-5.27 (1H, d), 5.16-5.13 (1H, d), 4.53-4.38 (3H, m), 4.28-4.22 (1H, m), 4.12-3.97 (3H, m), 3.82-3.73 (1H, m), 3.72 (3H, s), 3.04-2.88 (2H, m), 2.85-2.72 (2H, m), 2.45-2.34 (1H, m), 2.08-1.95 (2H, m), 1.92 (3H, s), 1.00-0.92 (6H, 2 x d).

工程D. N-(N-アセチルチロシニルバリニル-(4(R)-アシルオキシプロリニル))-3(S)-アミノ-4-オキソブタン酸第三級ブチルエステルセミカルバゾン。N-アセチルチロシニルバリニル-(4-アシルオキシプロリン)メチルエステル(770 mg、1.57 mmol)を、テトラヒドロフラン20 mlおよびメタノール4 mlに溶解した。こ

の混合物に水酸化リチウム(145 mg、3.46 mmol)を添加し、室温で撹拌した。2時間後、10%塩化水素1 mlを添加し、この混合物を真空下にて蒸発させて、固体残留物を得、次いで、水5 mlと酢酸エチル50 mlの間で分配し、その有機層を分離して、真空下にて蒸発させて、酸430 mgを得、これを直ちに次の工程で使用した。

N-アセチルチロシニルバリニル-4-アシルオキシプロリン(420 mg、0.88 mmol)および3-アミノ-4-オキソ酪酸第三級ブチルエステルセミカルバゾン(184 mg、0.8 mol、Graybillら、Int. J. Protein Res.、44、173~82ページ(1994年))により、白色の非晶質固体として、表題化合物100 mg(20%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.24-7.2 (1H, m), 7.04-6.97 (2H, d), 6.73-6.65 (2H, d), 5.98-5.86 (1H, m), 5.35-5.24 (1H, d), 5.17-5.12 (1H, m), 4.12-3.98 (2H, m), 3.72-3.67 (1H, m), 2.98-2.92 (3H, m), 2.38-2.32 (1H, m), 2.1-2.02 (2H, m), 1.92 (3H, s), 0.98-0.89 (6H, 2 x d).

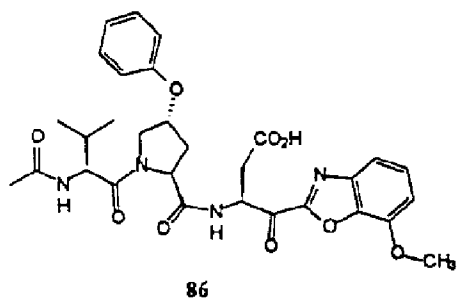
工程E. N-(N-アセチルチロシニルバリニル-(4(R)-アシルオキシプロリニル))-3(S)-アミノ-4-オキソブタン酸(85)。N-(N-アセチルチロシニルバリニル-(4(R)-アシルオキシプロリニル))-3(S)-アミノ-4-オキソブタン酸第三級ブチルエステルセミカルバゾン(100 mg)を、上記のように脱保護して(実施例3、化合物K、

工程C)、表題化合物44.2 mg (53%)を得た。

<sup>1</sup>H

NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 7.04-6.97 (2H, d), 6.72-6.65 (2H, d), 5.97-5.86 (1H, m), 5.32-5.25 (1H, d), 5.17-5.12 (1H, d), 4.62-4.40 (3H, m), 4.30-4.13 (2H, m), 4.12-3.96 (3H, m), 3.75-3.68 (1H, m), 2.99-2.92 (1H, m), 2.78-2.70 (1H, m), 2.70-2.48 (2H, m), 2.35-2.30 (1H, m), 2.17-1.95 (2H, m), 1.92 (3H, s), 0.98-0.88 (6H, 2 x d).

化合物86および87を、実施例5の69aの合成について記述した方法と類似の方法により、調製した。

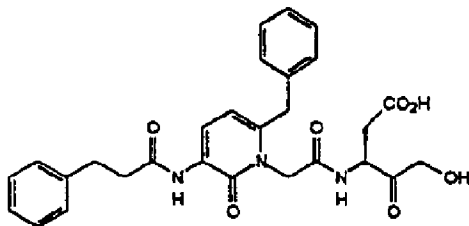


N-アセチル-(S)-バリニル-(4-(S)-フェノキシ)プロリニル-3(S)-アミノ-4-(7-メトキシベンゾキサゾール-2-イル)-4-オキソブタン酸(86)。N-アセチル-(S)-バリニル-(S)-(4-(S)-フェノキシ)プロリンを、白色の粉末として、86に転化した。

87

$^1\text{H}$  NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$  9.1(d, 1H), 8.76(d, 1H), 7.6-7.2(m, 4H), 7.0-6.9(m, 4H), 5.55(m, 1H), 5.45(m, 1H), 5.0(m, 2H), 4.56(t, 1H), 4.40(t, 1H), 4.0(s, 3H), 3.9(dd, 1H), 3.76(d, 1H), 3.64(d, 1H), 3.1-2.9(m, 1H), 2.8(m, 1H), 2.50(m, 1H), 2.3-2.2(m, 1H), 2.09(m, 1H), 1.95 and 1.75(2 x s, 3H,

回 転 異 性 体



38

—312—

2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチル-3(S)-アミノ-5-ヒドロキシ-4-オキソペンタン酸第三級ブチルエステルを、83aの合成について記述した方法に従って、52bおよび81から調製して、白色の固体として得た(45%)。

$^1\text{H NMR}(\text{CDCl}_3) \delta$

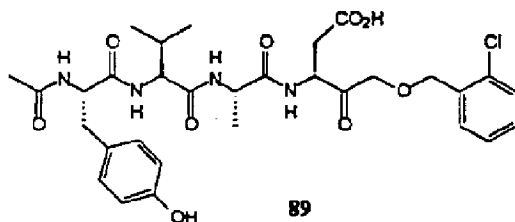
8.40(d, 1H), 8.20(s, 1H), 7.4-7.1(m, 11H), 6.18(s, 1H), 4.72(m, 1H), 4.65-4.5(q, 2H), 4.4-4.2(dd, 2H), 4.0(s, 2H), 3.04(t, 2H), 2.9(dd, 1H), 2.76(t, 2H), 2.55(dd, 1H), 1.39(s, 9H).

得られた生成物を、実施例5、化合物84aに記述の方法により、88に転化して、白色の固体として、表題化合物(42%)を得た。

$^1\text{H NMR}(\text{CDCl}_3)$

$\delta$  8.5(d, 1H), 8.1(d, 1H), 8.0(m, 1H), 7.4-7.1(m, 11H), 6.3(d, 1H), 4.9-4.8(m, 2H), 4.6-4.4(m, 2H), 4.3(dd, 1H), 4.1(s, 2H), 3.3(t, 1H), 3.05(t, 2H), 2.8-2.6(m, 3H)

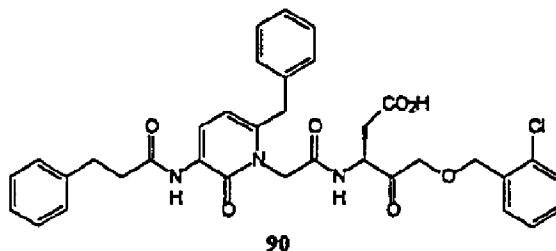
化合物89および90を、実施例5の84aの調製について記述した方法により、調製した。



N-アセチル-(S)-チロシニル-(S)-バリニル-(S)-アラニニル-3(S)-アミノ-5-(2-クロロベンジルオキシ)-4-オキソペンタン酸(89)を、Ac-Tyr-Val-Ala-OHおよび(3S)N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-(2-クロロフェニルメトキシ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(82と類似の方法により調製した)から調製して、白色の固体を得た。

<sup>1</sup>H NMR (DMSO-

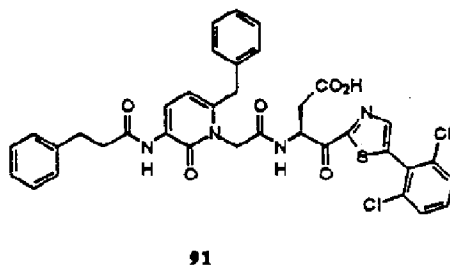
d<sub>6</sub>) δ 9.15(s, 1H), 8.5(d, 1H), 7.98(d, 1H), 7.75(d, 1H), 7.55-7.3(m, 4H), 7.0(d, 1H), 6.6(d, 2H), 4.6-4.3(m, 6H), 4.3-4.1(m, 2H), 2.9(d, 1H), 2.76(dd, 1H), 2.7-2.5(m, 2H), 1.95(m, 1H), 1.75(s, 3H), 1.2(d, 3H), 0.9-0.7(dd, 6H)



N-2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチル-3-アミノ-5-(2-クロロベンジルオキシ)-4-オキソペンタン酸(90)を、52bおよび(3S)N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-(2-クロロフェニルメトキシ)-4-オキソペンタン酸-γ-ブチル(82と類似の方法により調製した)から調製して、白色の固体を得た。

<sup>1</sup>H NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)

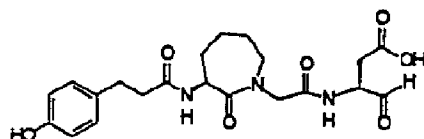
δ 9.2(s, 1H), 8.75(d, 1H), 7.7-7.1(m, 14H), 6.4(d, 1H), 4.65(d, 6H), 4.56(s, 1H), 4.6-4.35(dd, 1H), 3.9(s, 2H), 2.9-2.6(m, 6H)



N-2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニル)アミノ-1-ピリジル)アセチル-3(S)-アミノ-5-(5-(2,6-ジクロロフェニル)チアゾール-2-イル)-4-オキソペンタン酸(91)を、69aの調製について記述したようにして、52bおよび3-(アリルオキシカルボニル)アミノ-4-[(2,6-ジクロロフェニル)チアゾ

ール-2-イル]-4-ヒドロキシ酪酸第三級ブチルエステル(99)から調製して、オフホワイトの粉末を得た。

$^1\text{H NMR}$  (DMSO- $d_6$ )  $\delta$  9.32 (s, 1H), 9.05 (d, 1H), 8.27 (d, 1H), 8.18 (d, 1H), 7.7 (d, 1H), 7.6 (t, 1H), 7.4-7.1 (m 11H), 6.1 (d, 1H), 5.64 (m, 1H), 4.8-4.6 (dd, 2H), 3.85 (s, 2H), 3.02 (m, 1H), 2.9-2.7 (m, 4H).

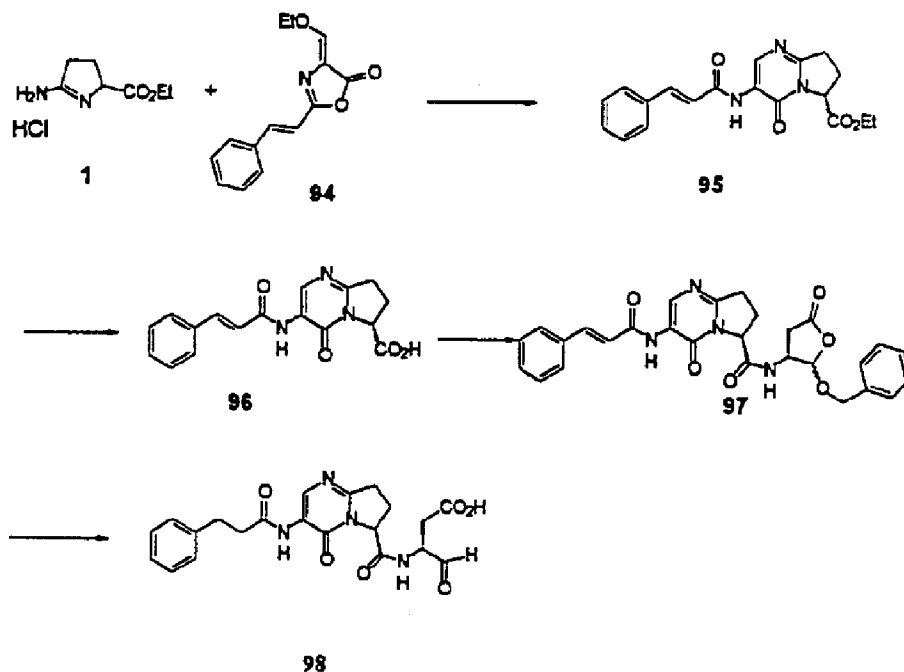


92

3-(S)-(2-(3[3-(S)-(4-ヒドロキシフェニル)プロピオニルアミノ]-2-オキソアゼパン-1-イル)アセチルアミノ)-4-オキソ酪酸(92)を、54aの合成について記述した方法と類似の方法により、2-(3[3-(S)-(4-ヒドロキシフェニル)プロピオニルアミノ]-2-オキソアゼパン-1-イル)酢酸およびN-アリルオキシカルボニル-4-アミノ-5-ベンジルオキシ-2-オキソテトラヒドロフラン(Chapman、Biorg. Med. Chem. Lett.、2、613～18ページ(1992年))から調製して、白色の固体として、表題化合物を得た。



$^1\text{H NMR}$  (DMSO- $d_6$ )  $\delta$  9.10-9.20 (s, 1H),  
8.40 (s, 1H), 7.88 (d, 1H), 7.0 (d, 2H), 6.64 (d, 2H),  
4.60 (t, 1H), 4.10 (q, 2H), 3.9-4.2 (m, 2H), 3.6 (m, 1H),  
3.18 (d, 2H), 2.70 (t, 2H), 2.40 (m, 2H), 1.85-1.40 (m,  
8H).



4-エトキシメチレン-2-スチリル-4H-オキサゾール-5-オン(94)を、Cornforth、The Chemistry of Penicillin、Clarke、Johnson、Robinson、(編)Princeton University Press、804ページ(1949年)に従って、調製した。

4-オキソ-3-(3-フェニルアクリロイルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボン酸エチルエステル(95)を、化合物3についての実施例5の方法により、94から調製して、表題化合物4.5g(30%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  1.3 (t, 3H), 2.35 (m, 1H), 2.65 (m, 1H), 3.1 (m, 1H), 3.15 (m, 1H), 4.25 (q, 2H), 5.15 (dd, 1H), 6.95 (d, 1H), 7.4 (m, 3H), 7.6 (m, 2H), 7.65 (d, 1H), 8.95 (s, 1H).

4-オキソ-3-(3-フェニルアクリロイルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボン酸(96)。4-オキソ-3-(3-フェニルアクリロイルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボン酸エチ

ルエステル(95、3.1 g、8.8 mmol)および1 N水酸化リチウム水溶液(8.8 mL、8.8 mmol)のメタノール(10 mL)中の混合物を、室温で18時間攪拌した。この反応系を水で希釈し、そしてエチルエーテルで洗浄した(1×20 mL)。この水層を濃塩酸で酸性化した。この固体を濾過により集め、水で洗浄した。この固体を真空下にて50℃で18時間にわたり乾燥して、黄褐色の固体として、表題化合物2.2 g (75%)を得た。

<sup>1</sup>H

NMR(CD<sub>3</sub>OD) δ 2.4(m, 1H), 2.7(m, 1H), 3.1(m, 1H),  
3.2(m, 1H), 5.15(dd, 1H), 7.0(d, 1H), 7.4(m, 3H),  
7.6(m, 2H), 7.65(d, 1H), 8.95(s, 1H)

4-オキソ-3-(3-フェニルアクリロイルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボン酸(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-(3S)-イル)アミド(97)を、化合物Hの工程Aについて実施例3で記述した

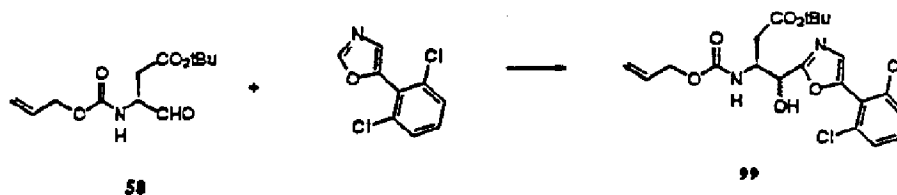
方法により、96から調製して、ジアステレオマーの混合物として、表題化合物0.52 g (75%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 2.3-2.7(m, 3H), 2.9(dd, 1H), 3.05(m, 1H), 3.3(m, 1H), 4.4-4.8(m, 2H), 4.9(2 x d, 1H), 5.05(m, 1H), 5.55(2 x s, 1H), 6.6(2 x d, 1H), 7.4(m, 6H), 7.55(m, 4H), 7.65(2 x d, 1H), 8.0(m, 2H), 9.2(s x 2, 1H).

4-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}-酪酸(98)を、化合物Hの工程Dについての実施例3の方法により調製して、表題化合物0.13 g (45%)を得た。

$^1\text{H}$ 

NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  2.35 (m, 1H), 2.45-2.75 (m, 3H), 2.8 (t, 2H), 3.0 (t, 2H), 3.1 (m, 1H), 3.25 (m, 1H), 4.3 (m, 1H), 6.65 (dd, 1H), 5.15 (m, 1H), 7.15 (m, 1H), 7.3 (m, 4H), 8.8 (a, 1H).



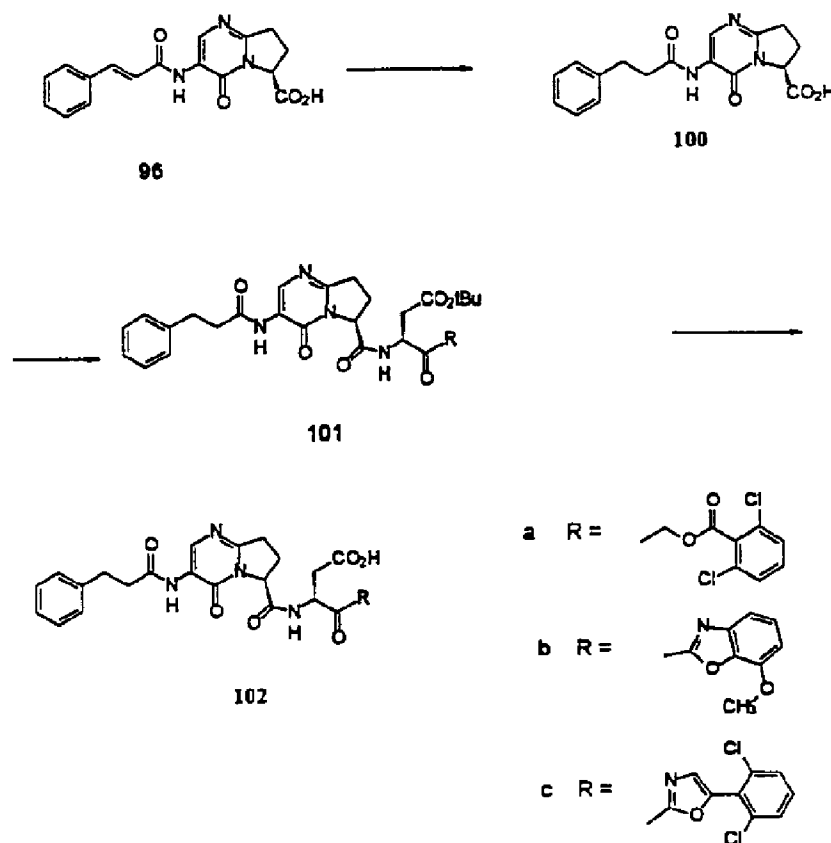
3(S)-(アリルオキシカルボニル)アミノ-4-[(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イル]-4(R, S)-ヒドロキシ酪酸第三級ブチルエステル(99)。5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール(2.71 g、12.7 mmol ; Tet. Lett. 23、2369ページ(1972年)に記述の方法と類似の方法により調製した)のテトラヒドロフラン(65 mL)溶液を、窒素雰囲気下にて、 $-78^\circ\text{C}$ まで冷却した。この溶液に、*n*-ブチルリチウム(ヘキサン中の1.5M溶液、8.5 mL、13.3 mmol)を添加し、そして $-78^\circ\text{C}$ で30分間攪拌した。臭化マグネシウムエーテレート(etherate)(3.6 g、13.9 mmol)を添加し、この溶液を、15分間にわたって $-45^\circ\text{C}$ まで暖めた。この反応系を $-78^\circ\text{C}$

まで冷却し、テトラヒドロフラン(65mL)中のアルデヒド58(3.26 g、12.7 mmol ; Graybillら、Int. J. Protein Res.、44、173~182ページ(1993年))を滴下した。この反応系を25分間攪拌し、次いで、 $-40^\circ\text{C}$ まで暖めて3時間攪拌し、次いで、室温で1時間攪拌した。この反応を5%の $\text{NaHCO}_3$ (12 mL)で停止し、そして3時間攪拌した。このテトラヒドロフランを真空下にて除去し、得られた残留物をジクロロメタンで抽出した。この有機層を飽和塩化ナトリウム溶液で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し、濾過し、そして濃縮すると、表題化合物6.14gが得られた。精製により、4.79 g (80%)の99を得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.45 (s, 9H), 2.7-2.5 (m, 2H), 2.8 (dd, 1H), 4.2, 4.4 (2 x d, 1H), 4.7-4.5 (m, 3H), 5.35-5.1 (m, 2H), 5.6, 5.7 (2 x d, 1H), 6.0-5.8 (m, 1H), 7.2 (d, 1H), 7.3 (m, 1H), 7.4 (m, 2H).

4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボン酸(100)。4-オキソ-3-(3-フェニルアクリロイルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボン酸(96 ; 2.1 g、6.5 mmol)および炭素上に担持した20%水酸化パラジウム(0.5 g)のメタノール(50 mL)中の混合物を、水素雰囲気下にて4時間攪拌した。得られた混合物を濾過し、そして濃縮すると、白色の固体として、表題化合物2.1 g (100%)が得られた。

$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$  2.35(m, 1H), 2.65(m, 1H), 2.75(t, 2H), 3.0(t, 2H), 3.1(m, 1H), 3.15(m, 1H), 5.1(dd, 1H), 7.15(m, 1H), 7.25(m, 4H), 8.75(s, 1H)



2,6-ジクロロ安息香酸4-第三級ブトキシカルボニル-2-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}ブチルエステル(101a)を、化合物56aについての実施例5の方法により調製して、表題化合物0.16 g (20%)を得た。

$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$  1.45 (s, 9H), 2.3 (m, 1H), 2.6 (m, 1H), 2.7 (m, 3H), 2.95 (m, 3H), 4.8 (m, 1H), 5.1 (m, 1H), 5.2 (q, 2H), 7.1 (m, 1H), 7.2 (m, 4H), 7.4 (m, 3H), 8.75 (s, 1H).

4-(7-メトキシベンゾキサゾール-2-イル)-4-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}-酪酸第三級ブチルエステル(101b)。4-ヒドロキシ-4-(7-メトキシベンゾキサゾール-2-イル)-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}酪酸第三級ブチルエステルを、化合物67aについての実施例5の方法により、100および66aから調製して、ジアステレオマーの混合物として、生成物0.95 g (定量的)を得た。

$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$  1.45 (2 x s, 9H), 2.2 (2 x m, 1H), 2.35-3.0 (m, 9H), 4.0 (m, 3H), 4.75 (m, 1H), 4.85 (m, 1H), 5.05 (2 x dd, 1H), 7.1 (2 x dd, 1H), 7.15-7.3 (m, 4H), 7.5 (2 x t, 1H), 7.8 (2 x d, 1H), 8.55 (2 x dd, 1H), 8.7 (2 x s, 1H).

得られた生成物を、化合物68aについての実施例5の方法により、101bに転化して、表題化合物0.36 g (50%)を得た。

$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$  1.4 (s, 9H), 2.35 (m, 1H), 2.55 (m, 1H), 2.75 (t, 2H), 2.95 (t, 2H), 3.00 (m, 1H), 3.1 (dd, 2H), 3.15 (m, 1H), 5.15 (dd, 1H), 5.65 (t, 1H), 7.1 (m, 2H), 7.2 (m, 4H), 7.4 (m, 2H), 8.7 (s, 1H)

4-[5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イル]-4-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}-酪酸第三級ブチルエステル(101c)。4-[5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イル]-4-ヒドロキシ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}酪酸第三級ブチルエステルを、化合物67aについて

の実施例5の方法により、100および99から調製して、ジアステレオマーの混合物として、生成物0.09 g (60%)を得た。

$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$  1.45 (2 x s, 9H),  
2.2 (m, 1H), 2.5 (m, 2H), 2.7 (2 x dd, 1H), 2.75 (t, 2H),  
2.9-3.1 (m, 4H), 4.7 (m, 1H), 5.1 (m, 2H), 7.1 (m, 1H),  
7.1-7.25 (m, 4H), 7.4 (t, 1H), 7.5 (t, 1H), 8.55 (d, 1H),  
8.75 (s, 1H).

得られた生成物を、化合物68aについての実施例5の方法により、101cに転化して、表題化合物0.04 g (45%)を得た。

$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$   
1.4 (s, 9H), 2.3 (m, 1H), 2.6 (m, 1H), 2.75 (t, 2H),  
2.95 (t, 2H), 2.9-3.2 (m, 4H), 5.2 (dd, 1H), 5.55 (t,  
1H), 7.1 (m, 1H), 7.25 (m, 4H), 7.55 (m, 3H), 8.75 (s,  
1H).

2,6-ジクロロ安息香酸4-カルボキシ-2-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}ブチルエステル(102a)を、化合物57aについての実施例5の方法により101aから調製して、表題化合物0.12 g (80%)を得た。

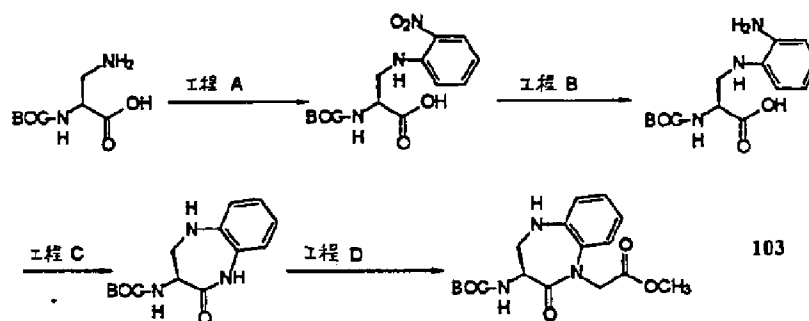
$^1\text{H NMR}(\text{CD}_3\text{OD}) \delta$  2.35 (m, 1H),  
2.65 (m, 1H), 2.75 (m, 2H), 2.85 (dd, 1H), 2.95 (m, 2H),  
3.0 (dd, 1H), 3.15 (m, 1H), 3.25 (m, 1H), 4.55 (dd, 1H),  
5.15 (m, 1H), 5.25 (q, 2H), 7.15 (m, 1H), 7.25 (m, 4H),  
7.45 (m, 1H), 8.8 (s, 1H).

4-(7-メチルオキシベンゾキサゾール-2-イル)-4-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}-酪酸(102b)を、69aについての実施例5の方法により、101bから調製して、表題化合物0.12 g (35%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  (DMSO- $d_6$ )  $\delta$  2.1 (m, 1H), 2.55 (m, 1H), 2.7-3.1 (m, 8H), 4.05 (s, 3H), 5.1 (dd, 1H), 5.55 (t, 1H), 7.2 (m, 1H), 7.25 (m, 5H), 7.5 (t, 1H), 7.55 (d, 1H), 8.7 (s, 1H), 9.2 (d, 1H), 9.4 (s, 1H), 12.7 (br, 1H).

4-[5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イル]-4-オキソ-(3S)-{[4-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-4,6,7,8-テトラヒドロピロロ[1,2-a]ピリミジン-(6S)-カルボニル]アミノ}-酪酸(102c)を、化合物69aについて実施例5に記述したようにして、101cから調製して、表題化合物0.01 g (40%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  (CD $_3$ OD)  $\delta$  2.35 (m, 1H), 2.6 (m, 1H), 2.75 (t, 2H), 2.95 (t, 2H), 3.05 (m, 1H), 3.15 (m, 3H), 5.15 (dd, 1H), 5.55 (t, 1H), 7.15 (m, 1H), 7.2 (m, 4H), 7.55 (m, 3H), 8.8 (s, 1H)



(3-第三級ブトキシカルボニルアミノ-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル)酢酸メチルエステル(103)。

工程A. 2(S)-第三級ブトキシカルボニルアミノ-3-(2-ニトロフェニルアミノ)プロピオン酸。2-第三級ブトキシカルボニルアミノ-3-アミノプロピオン酸(10 g、49 mmol)、2-フルオロニトロベンゼン(5.7 ml、54 mmol)および重炭酸ナトリウム(8.25 g、98 mmol)を、ジメチルホルムアミド130 mlに入れ、80°Cで18時間加熱した。この反応系を真空下にて蒸発させて、粘稠なオレンジ色の残留物を得、これを水300 mlに溶解し、そしてジエチルエーテル(3×150 ml)で抽出した。この水溶液を、10%硫酸水素ナトリウムでpH 5まで酸性化し、そして酢酸エチ

ル(3×250 ml)で抽出した。これらの合わせた抽出物を無水硫酸ナトリウムで乾

燥し、濾過し、そして蒸発させて、オレンジ色の非晶質の固体として、表題化合物12.64 g (83%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD)

δ 8.15-8.10 (1H, d), 7.54-7.48 (1H, t), 7.13-7.08 (1H, d), 6.73-6.65 (1H, t), 4.45-4.35 (1H, m), 3.9-3.8 (1H, dd), 3.65-3.55 (1H, dd), 1.45 (9H, s).

工程B. 2(S)-第三級ブトキシカルボニルアミノ-3-(2-アミノフェニルアミノ)プロピオン酸。2-第三級ブトキシカルボニルアミノ-3-(2-ニトロフェニルアミノ)プロピオン酸(12.65 g、40.5 mmol)および10% Pd/Cの0.5 gのメタノール100 ml中の混合物を、1気圧の水素下にて、4時間攪拌した。この溶液をCelite 545により濾過し、その濾液を、真空下にて蒸発させると、暗褐色の固体として、定量的な収率で、表題化合物11.95gが得られ、これを精製せずに使用した。

<sup>1</sup>H NMR

(CD<sub>3</sub>OD) δ 6.75-6.70 (3H, m), 6.65-6.58 (1H, m), 4.35-4.3 1H, m), 3.6-3.38 (2H, m), 1.45 (9H, s).

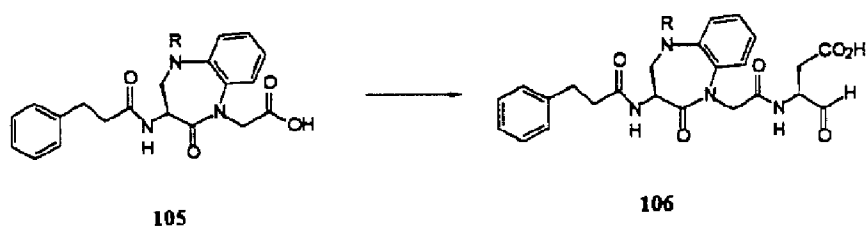
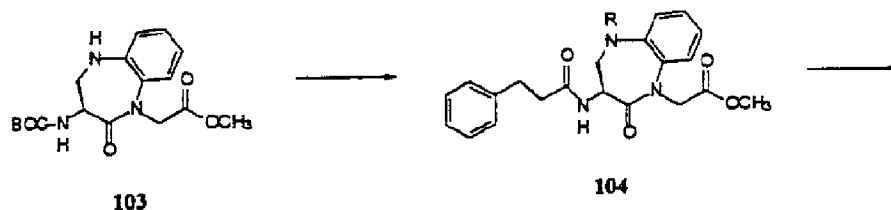
工程C. 3(S)-第三級ブトキシカルボニルアミノ-1,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-2-オン。2-第三級ブトキシカルボニルアミノ-3-(2-アミノフェニルアミノ)プロピオン酸(11.95 g、40.5 mmol)のジメチルホルムアミド100 mlの冷却(0℃)溶液に、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩(8.54 g、44.5 mmol)を添加し、18時間攪拌した。この反応系を酢酸エチル700 mlに注ぎ、そして水(100ml)で4回洗浄した。この有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させて、褐色の固体を得、これを、3:7の酢酸エチル/ヘキサンで溶離するフラッシュクロマトグラフィーにより精製して、表題化合物8 g (71%)を得た。



$^1\text{H NMR (CDCl}_3\text{)} \delta$  7.78 (1H, s), 7.02-6.95 (1H, m), 6.88-6.82 (1H, m), 6.82-6.78 (1H, m), 6.75-6.70 (1H, m), 5.8-5.7 (1H, d), 4.55-4.45 (1H, m), 3.95 (1H, s), 3.9-3.82 (1H, m), 3.48-3.40 (1H, m), 1.45 (9H, s).

工程D. (3(S)-第三級ブトキシカルボニルアミノ-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ)[b][1,4]ジアゼピン-1-イル)酢酸メチルエステル(103)。3-第三級ブトキシカルボニルアミノ-1,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-2-オン(0.94 g, 3.38 mmol)の無水テトラヒドロフラン20 mlの-78°C溶液に、リチウムビス(トリメチルシリル)アミド(3.4 ml, 3.4 mmol)のTHFの1.0M溶液を滴下し、そして30分間攪拌した。この反応混合物に、ブromo酢酸メチル(0.44 ml, 4 mmol)を滴下し、次いで、室温まで暖めた。この反応系を酢酸エチル100 mlで希釈し、そして0.3N硫酸水素カリウム(50 ml)、水(2×50 ml)およびブラインで洗浄した。これらの合わせた有機物を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させると、ゴム状物が得られ、これを、3:7のEtOAc/Hex.で溶離するフラッシュクロマトグラフィーにより精製して、白色の固体として、表題化合物0.98 g (83%)を得た。

$^1\text{H NMR (CDCl}_3\text{)} \delta$  7.15-7.07 (2H, m), 6.98-6.94 (1H, m), 6.88-6.84 (1H, d), 5.62-5.55 (1H, d), 4.71-4.65 (1H, d), 4.65-4.6 (1H, m), 4.33-4.27 (1H, d), 3.96-3.90 (1H, m), 3.78 (3H, s), 3.44-3.37 (1H, m), 1.4 (9H, s).



- a R = H  
 b R = COCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Ph  
 c R = CH<sub>2</sub>Ph

[2-オキソ-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ][b][1,4]ジアゼピン-1-イル]-酢酸メチルエステル(104a)。(3(S)-第三級ブトキシカルボニルアミノ-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル)酢酸メチルエステル(103、1 g、2.86 mmol)の酢酸エチル25 mlの溶液に、無水塩化水素を2分間泡立たせ、次いで、室温で1時間撹拌した。この反応系を蒸発させて、白色の固体として、2-オキソ-3(S)-アミノ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル酢酸メチルエステル塩酸塩を得た。この塩酸塩およびヒドロキシピ酸(0.47 g、3.15 mmol)をジメチルホルムアミド20 mlに溶解し、そして0℃まで冷却した。この溶液にジイソプロピルエチルアミン(1 ml、5.72 mmol)を添加し、続いて、N-ヒドロキシベンゾトリアゾールおよび1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩を添加した。室温で18時間撹拌した後、この混合物を酢酸エチル150 mlで希釈し、そして10%硫酸水素ナトリウム、10%重炭酸ナトリウムおよびブラインで洗浄した。この有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させて、粗固形物を得、これを、7:3の酢酸エチル/ジクロロメタンで溶離するフラッシュ

ュクロマトグラフィーにより精製すると、白色の固体として、表題化合物600 mg

(55%)が得られた。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.3-6.85 (9H, m), 6.55-6.0 (1H, d), 4.88-4.82 (1H, m), 4.72-4.65 (1H, d), 4.28-4.22 (1H, m), 3.95-3.9 (1H, m), 3.78 (3H, s), 3.65 (1H, br. s), 3.28-3.2 (1H, m), 2.95-2.84 (2H, m), 2.55-2.4 (2H, m).

(3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ)[b][1, 4]ジアゼピン-1-イル)酢酸(105a)。(3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ)[b][1, 4]ジアゼピン-1-イル]-酢酸メチルエステル(104a)を、90%メタノールに溶解した。この反応系に水酸化リチウム水和物を添加し、この反応系を室温で4時間攪拌した。この反応系を真空下にて蒸発させて、白色の固体を得た。これを水20 mlに溶解し、pH 5まで酸性化し、そして酢酸エチルで抽出すると、白色の固体として、表題化合物304 mg (88%)が得られた。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.5-6.9 (11H, m), 4.92-4.8 (1H, m), 4.7-4.58 (1H, d), 4.38-4.25 (1H, d), 3.88-3.78 (1H, m), 3.45-3.25 (1H, m), 3.05-2.85 (2H, m), 2.55-2.45 (2H, m).

4-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1, 4]ジアゼピン-1-イルアセチルアミノ]}酪酸(106a)。N-[1-(2-ベンジルオキシ-5-オキソテトラヒドロフラン-3-イルカルバモイル-メチル)-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロ-1H-ベンゾ[b][1, 4]ジアゼピン-3-イル]-3-フェニルプロピオンアミドを、実施例3の化合物H(工程A)における方法により、105aから調製して、ジアステレオマーとして、生成物390 mg (93%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.58-7.22 (14H, m), 5.78-5.73 (0.5 H, d), 5.64 (0.5 H, s), 5.0-4.72 (4H, m), 4.54-4.42 (2H, m), 3.82-3.76 (0.5 H, m), 3.68-3.62 (0.5 H, m), 3.28-3.21 (0.5H, m), 3.19-3.12 (0.5H, m), 3.07-2.98 (2H, m), 2.78-2.48 (4H, m).

得られた生成物を、実施例3の化合物H(工程D)に記述した方法により、106aに転化して、白色の固体として、表題化合物を得た(17%)。

<sup>1</sup>H

NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 7.54-6.98 (9H, m), 5.58-5.44 (1H, m),  
4.8-4.2 (4H, m), 3.96-3.3 (2H, m), 3.30-3.05 (1H, m),  
2.98-2.25 (5H, m).

[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]酢酸メチルエステル(104b)。(3(S)-第三級ブトキシカルボニルアミノ-2-オキソ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル)酢酸メチルエステル(103、1 g、2.86 mmol)の酢酸エチル25 mlの溶液に、無水塩化水素を2分間泡立たせ、次いで、室温で1時間攪拌した。この反応系を蒸発させて、白色の固体として、2-オキソ-3(S)-アミノ-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル酢酸メチルエステル塩酸塩を得た。この塩酸塩をジクロロメタン20 mlに懸濁させ、そして0℃まで冷却した。この懸濁液にトリエチルアミン(1.6 ml、11.5 mmol)を添加し、続いて、ジヒドロシンナモイルクロライド(0.9 ml、6 mmol)を滴下した。この混合物を室温まで暖め、そして18時間攪拌した。この混合物をジクロロメタン25 mlで希釈し、そして水50 mlで2回およびブライン50 mlで1回洗浄した。この有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させて、粘稠な黄色のオイルを得、これを、1:1の酢酸エチル/ジクロロメタンで溶離するフラッシュクロマトグラフィーにより精製すると、白色の固体として、表題化合物1.35 g (92%)が得られた。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.45-

7.02 (14 H, m), 6.37-6.32 (1H, d), 4.78-4.72 (1H, m),  
4.52-4.3 (3H, m), 3.82-3.77 (1H, m), 3.74 (3H, s),  
3.03-2.87 (4H, m), 2.58-2.45 (2H, m), 2.45-2.35 (1H,  
m), 2.25-2.16 (1H, m).

[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3-(3(S)-フェニルプロピオニルアミ

ノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]-酢酸(105b)。[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]-酢酸メチルエステル(104b; 680 mg、1.32 mmol)を、105aの実施例における方法により加水分解すると、白色の固体として、表題化合物645 mg(98%)が得られた。

<sup>1</sup>H NMR

(CDCl<sub>3</sub>) δ 7.58 (1H, br. s), 7.5-7.42 (1H, m), 7.35-6.95 (14H, m), 4.95-4.88 (1H, m), 4.64-4.55 (1H, d), 4.54-4.45 (1H, t), 4.15-4.05 (1H, d), 3.75 (1H, m), 3.05-2.75 (4H, m), 2.58-2.45 (2H, m), 2.45-2.28 (1H, m), 2.25-2.14 (1H, m)。

2-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸(106b)。[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]酢酸および3-アミノ-4-オキソ酪酸第三級ブチルエステルセミカルバゾン(工程A)における方法により、カップリングさせて、白色の固体350 mg(85%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 9.05 (1H, br. s), 7.58-7.55 (1H, d), 7.5-7.35 (1H, m), 7.35-6.95 (14 H, m), 6.75-6.72 (1H, d), 6.25 (1H, br. s), 5.25 (1H, br. s), 4.95-4.88 (1H, m), 4.8-4.72 (1H, m), 4.55-4.4 (2H, m), 3.92-3.88 (1H, d), 3.73-3.68 (1H, m), 2.95-2.8 (4H, m), 2.8-2.72 (1H, m), 2.62-2.55 (1H, m), 2.55-2.45 (2H, m), 2.4-2.32 (1H, m), 2.2-2.12 (1H, m), 1.45 (9H, s)。

4-オキソ-3-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸第三級ブチルエステルセミカルバゾンを、実施例3の化合物K(工程C)に記述のようにして脱保護して、白色の固体として、表題化合物118 mg(

47%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.48-6.95 (14 H, m),  
4.65-4.15 (6H, m), 3.5-3.4 (1H, m), 2.85-2.72 (4H, m),  
2.65-2.5 (1H, m), 2.5-2.34 (3H, m), 2.34-2.15 (2H, m).

[5-ベンジル-2-オキソ-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]酢酸メチルエステル(104c)。[2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]酢酸メチルエステル(104a; 500 mg、1.31 mmol)、炭酸カルシウム(155 mg、1.58 mmol)および臭化ベンジル( $170\ \mu\text{l}$ 、1.44 mmol)を、ジメチルホルムアミド10 mlに入れ、8時間にわたって80°Cまで加熱した。この混合物を酢酸エチル150 mlで希釈し、そして水50 mlで4回洗浄した。この有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、濾過し、そして蒸発させて、粘稠な黄色のオイルを得、これを、ジクロロメタン/酢酸エチル(8:2)で溶離するフラッシュクロマトグラフィーにより精製して、白色の固体として、表題化合物460 mg(75%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.34-7.05  
(14 H, m), 6.32-6.28 (1H, d), 4.84-4.76 (1H, d), 4.76-4.70 (1H, m), 4.43-4.37 (1H, d), 4.26-4.18 (1H, d),  
4.06-4.00 (1H, d), 3.79 (3H, s), 3.45-3.37 (1H, m),  
3.02-2.95 (1H, m), 2.90-2.82 (2H, m), 2.5-2.34 (2H, m).

[5-ベンジル-2-オキソ-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]-酢酸(105c)を、105aの実施例で述べた方法により、エステル(102c)の加水分解により調製して、白色の固体として、表題化合物450 mg(98%)を得た。

$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.5-7.05 (14 H, m), 6.4 (1H, br. s), 4.85-4.55 (2H, m), 4.5-4.21 (2H, m), 4.12-3.92 (1H, d), 3.45-3.3 (1H, m), 3.1-2.8 (3H, m), 2.55-2.28 (3H, m).

3(S)-{2-[5-ベンジル-2-オキソ-3-(3(S)-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}-4-オキソ酪酸(106c)。[5-ベンジル-2-オキソ-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]-酢酸および3(S)-アミノ-4-オキソ酪酸第三級ブチルエステルセミカルバゾンを経、実施例3の化合物K(工程A)における方法により、カップリングさせると、白色の固体260 mg(85%)が得られた。

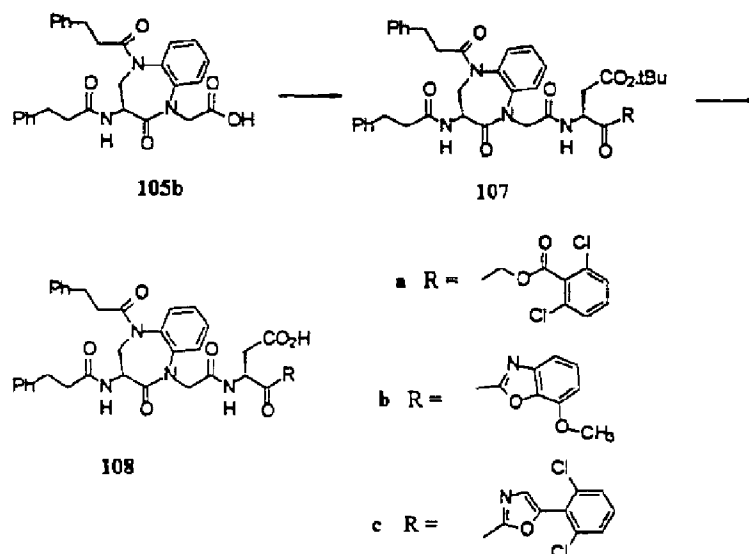
$^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.35-7.0 (15 H, m), 4.94-4.88 (1H, m), 4.68-4.58 (1H, d), 4.57-4.52 (1H, m), 4.41-4.34 (1H, d), 4.3-4.23 (1H, d), 4.1-4.04 (1H, d), 3.18-3.11 (1H, m), 3.09-2.98 (1H, m), 2.78-2.72 (2H, t), 2.65-2.57 (1H, m), 2.42-2.33 (3H, m).

3(S)-{2-[5-ベンジル-2-オキソ-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,

5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}-4-オキソ酪酸第三級ブチルエステルセミカルバゾンを経、実施例3の化合物K(工程C)に記述のようにして脱保護して、白色の固体として、表題化合物168 mg(81%)を得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$ 

7.37-7.0 (14H, m), 4.75-4.62 (1H, m), 4.6-4.45 (2H, m), 4.4-4.21 (2H, m), 4.15-3.95 (2H, m), 3.15-3.0 (2H, m), 2.82-2.67 (2H, m), 2.65-2.52 (1H, m), 2.5-2.32 (3H, m).



2,6-ジクロロ安息香酸4-第三級ブトキシカルボニル-2-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}ブチルエステル(107a)。得られたセミカルバゾン、化合物56aに記述のようにして、化合物105bおよび3-(アリルオキシカルボニルアミノ)-4-オキソ-5-(2,6-ジクロロベンゾイルオキシ)ペンタン酸t-ブチル(WO 93 16710)のカップリングにより調製して、白色の固体として、表題化合物256 mg(58%)を得た。

 $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.45-

7.04 (17H, m), 6.45-6.34 (2H, m), 5.28-5.21 (1H, m), 5.1-5.0 (1H, m), 4.95-4.90 (1H, m), 4.75-4.70 (1H, m), 4.55-4.44 (1H, m), 4.32-4.22 (1H, dd), 3.99-3.85 (1H, dd), 3.85-3.76 (1H, m), 3.06-2.83 (5H, m), 2.83-2.74 (1H, m), 2.6-2.44 (2H, m), 2.43-2.33 (1H, m), 2.24-2.15 (1H, m), 1.45 (9H, s).

2,6-ジクロロ安息香酸4-カルボキシ-2-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェ



ニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}ブチルエステル(108a)を、57aについて記述した方法により、107aから調製して、白色の固体として、表題化合物156 mg(68%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR

(CD<sub>3</sub>OD) δ 7.5-6.9 (17H, m), 5.16-5.02 (1H, dd), 4.88-4.71 (2H, m), 4.62-4.44 (2H, m), 4.42-4.28 (2H, m), 4.27-4.18 (1H, m), 3.47-3.41 (1H, m), 2.90-2.60 (5H, m), 2.46-2.4 (2H, m), 2.39-2.18 (2H, m).

4-(7-メトキシベンゾキサゾール-2-イル)-4-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸第三級ブチルエステル(107b)。4(R,S)-ヒドロキシ-4-(7-メトキシベンゾキサゾール-2-イル)-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}-酪酸第三級ブチルエステルを、実施例5の化合物67に記述の方法により、105bおよび66aから調製して、白色の固体56%を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.72-6.78

(19H, m), 6.37-6.28 (1H, m), 5.17-5.08 (0.5H, m), 4.92-4.82 (0.5H, m), 4.81-4.6 (1H, m), 4.6-4.35 ((3H, m), 4.05-3.9 (1H, m), 3.95 (3H, s), 3.82-3.7 (1H, m), 2.96-2.05 (10H, m), 1.45 (4.5H, s), 1.38 (4.5H, s).

得られた生成物を、実施例5の化合物68aに記述の方法により、107bに転化して、白色の固体として、表題化合物(56%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR

(CD<sub>3</sub>OD) δ 7.62-6.8 (17H, m), 5.64-5.58 (0.5H, t), 5.52-5.46 (0.5H, t), 4.62-4.47 (2H, m), 4.40-4.32 (1H, m), 3.9 (1.5H, s), 3.88 (1.5 H, s), 3.43-3.37 (1H, m), 3.0-2.92 (1H, m), 2.90-2.62 (6H, m), 2.5-2.4 (2H, m), 2.28-2.15 (2H, m), 1.32 (4.5H, s), 1.25 (4.5H, s).

4-(7-メトキシベンゾキサゾール-2-イル)-4-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸(108b)を、実施例5の化合物69aに記述の方法により調製して、白色の固体として、表題化合物(50%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR

(CD<sub>3</sub>OD) δ 7.41-6.88 (17H, m), 5.6-5.55 (0.5H, t), 5.48-5.43 (0.5H, t), 4.64-4.45 (2H, m), 4.45-4.30 (1H, m), 3.93 (1.5H, s), 3.90 (1.5H, s), 3.47-3.34 (1H, m), 3.10-2.85 (2H, m), 2.84-2.63 (5H, m), 2.6-2.4 (2H, m), 2.3-2.1 (2H, m).

4-[5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イル]-4-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸第三級ブチルエステル(107c)。4-[5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イ

ル]-4(R,S)-ヒドロキシ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸第三級ブチルエステルを、実施例5の化合物67aについて記述した方法と類似の方法により、106cおよび99から調製して、白色の固体72%を得た。

<sup>1</sup>H NMR

(CDCl<sub>3</sub>) δ 7.71-7.64 (1H, m), 7.58-7.42 (2H, m), 7.42-6.92 (15H, m), 6.5-6.37 (2H, m), 5.15-5.04 (1H, m), 4.88-4.68 (2H, m), 4.57-4.37 (2H, m), 4.28-4.13 (1H, m), 3.87-3.64 (2H, m), 3.04-2.80 (4H, m), 2.76-2.68 (1H, m), 2.67-2.42 (3H, m), 2.41-2.31 (1H, m), 2.22-2.12 (1H, m), 1.45 (9H, s).

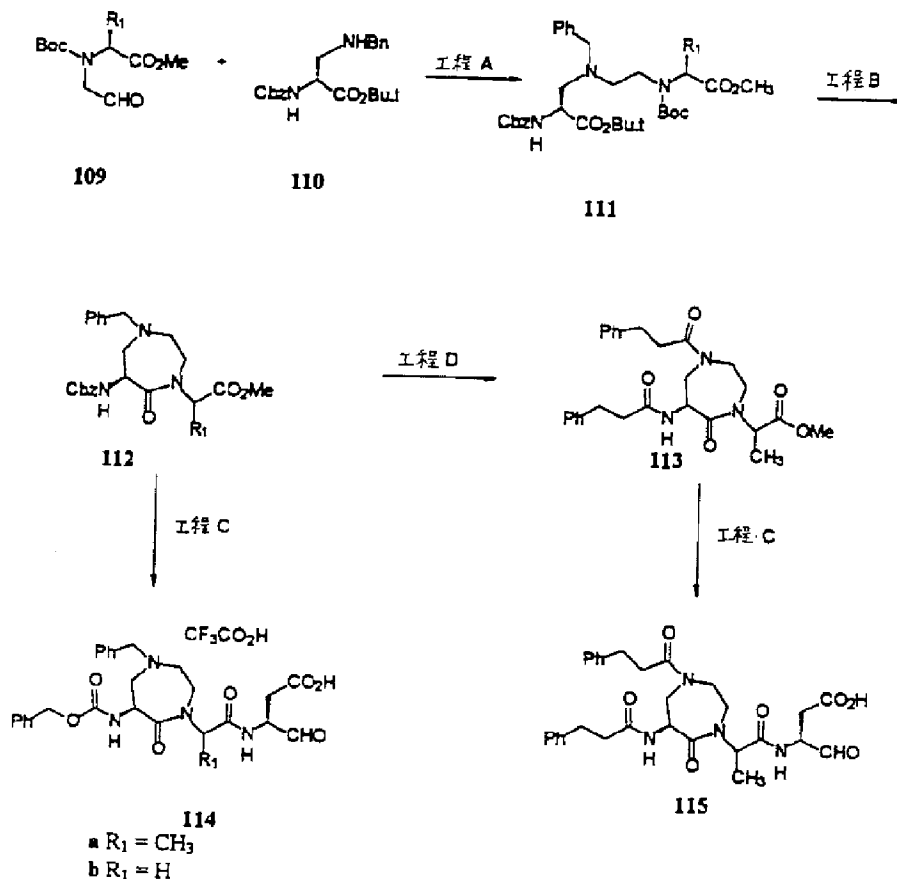
得られた生成物を、実施例5の化合物68aに記述の方法と類似の方法により、107cに転化して、白色の固体として、定量的な収率で表題化合物を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.47-6.98

(18H, m), 6.52-6.42 (1H, d), 5.6-5.52 (1H, m), 4.78-4.71 (1H, m), 4.52-4.40 (2H, m), 4.03-3.94 (0.67H, m), 3.94-3.85 (0.33H, m), 3.85-3.75 (1H, m), 3.45-3.33 (1H, m), 3.08-2.98 (1H, m), 2.97-2.84 (4H, m), 2.55-2.43 (2H, m), 2.43-2.32 (1H, m), 2.23-2.13 (1H, m), 1.35 (9H, s).

4-[5-(2,6-ジクロロフェニル)オキサゾール-2-イル]-4-オキソ-3(S)-{2-[2-オキソ-5-(3-フェニルプロピオニル)-3(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-2,3,4,5-テトラヒドロベンゾ[b][1,4]ジアゼピン-1-イル]アセチルアミノ}酪酸(108c)を、実施例5の化合物69aに記述の方法と類似の方法により107cから調製して、白色の固体として、表題化合物72%を得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  7.58-7.0 (18H, m), 5.62-5.53 (0.67H, m), 5.52-5.47 (0.33H, m), 4.68 (3H, m), 3.54-3.42 (1H, m), 3.1-2.92 (2H, m), 2.88-2.68 (5H, m), 2.63-2.45 (2H, m) 2.40-2.22 (2H, m).



3(S)-{2(R, S)-[4-ベンジル-7-オキソ-6(S)-(N-ベンジルオキシカルボニルアミノ)-[1, 4]ジアゼパン-1-イル]プロピオニルアミノ}-4-オキソ酪酸トリフルオロ酢酸塩(114a) :

工程 A. 2-N-ベンジルオキシカルボニル-3-N-ベンジル-(S)-2, 3-ジアミノプロピオン酸第三級ブチル(110 ; 0.85 g、2.2 mmol)、3-(N-第三級ブトキシカルボニル)アミノ-2-メチル-5-オキソペンタン酸メチルエステル(109a ; 0.65 g、2.7

mmol)、酢酸(0.1mL、1.8 mmol)、酢酸ナトリウム(0.36 g、2 mmol)および4 Åモレキュラーシーブ(1 g)のメタノール(45 mL)の溶液に、ナトリウムシアノボロハイドライド(0.33 g、5.3 mmol)を添加した。この混合物を25°Cで一晩攪拌し

、次いで、Celiteにより濾過し、そして減圧下にて濃縮した。この残渣を1N NaOHに溶解し、そして酢酸エチル(3×40 mL)で抽出した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして蒸発させて、オイルを得た。クロマトグラフィー(シリカゲル、溶出液として4:1のヘキサン:酢酸エチル)により、オイルとして、111aを0.92 g (68%の収率)で得た。

工程B. 上記物質を、0℃に冷却したジクロロメタン(3 mL)に溶解し、トリフルオロ酢酸のジクロロメタン(20 mL)の25%溶液で処理し、次いで、この反応がTLC(4:1のヘキサン:酢酸エチル)により完結したと判定されるまで、25℃まで暖めて攪拌した。この溶媒を減圧下にて除去し、その残渣を真空下にて乾燥し、次いで、ジクロロメタン(40 mL)に溶解し、そして4-メチルモルホリン(1 mL、9 mmol)、HOBT(0.2 g、1.5 mmol)およびEDC(0.61 g、3.2 mmol)で処理した。得られた混合物を25℃で一晩攪拌し、次いで、ジクロロメタンで希釈し、そして水で洗浄した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして蒸発させて、オイルを得た。クロマトグラフィー(シリカゲル、3:2のヘキサン:酢酸エチル)により、粘稠なオイルとして、112aを0.49 g (74%の収率)で得た。

工程C. 2(R, S)-[4-ベンジル-7-オキソ-6(S)-(N-ベンジルオキシカルボニルアミノ)-[1, 4]ジアゼパン-1-イル]プロピオン酸メチルエステル(112a; 0.15g、0.32 mmol)をメタノールに溶解し、1M LiOH(0.32 mL)で処理し、そして25℃で5.5時間攪拌し、次いで、乾燥状態まで蒸発させた。この残渣を、エタノール(2×10 mL)、アセトニトリル(2×10 mL)、ベンゼン(2×10 mL)で共沸させ、次いで、真空下にて乾燥した。得られた残留物を、実施例3の化合物K(工程A、BおよびC)に記述の方法と類似の方法により、114aに転化し、そして溶出液として0.1%TFA:水/0.1% TFA:アセトニトリルを用いた逆相(C18カラム)HPLCにより精製して、粘稠なオイル17 mg(10%の収率)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD) δ

1.15 (m, 3 H), 2.30- 2.70 (m, 6 H), 2.72- 2.95 (bm, 6 H), 3.30- 3.80 (m, 4 H), 4.10 (m, 1 H), 4.40 (m, 4 H), 4.95 (m, 1H) 6.95- 7.10 (bs, 5 H), and 7.12- 7.20 ppm (bs, 5 H).

3(S)-{2-[4-ベンジル-7-オキソ-6(S)-(N-ベンジルオキシカルボニルアミノ)-[1, 4]ジアゼパン-1-イル]アセチルアミノ}-4-オキソ酪酸トリフルオロ酢酸塩(114b)を、114aの合成について記述した方法と類似の方法により、109bから調製して、粘稠なオイル85 mgを得た。

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD) δ 1.20

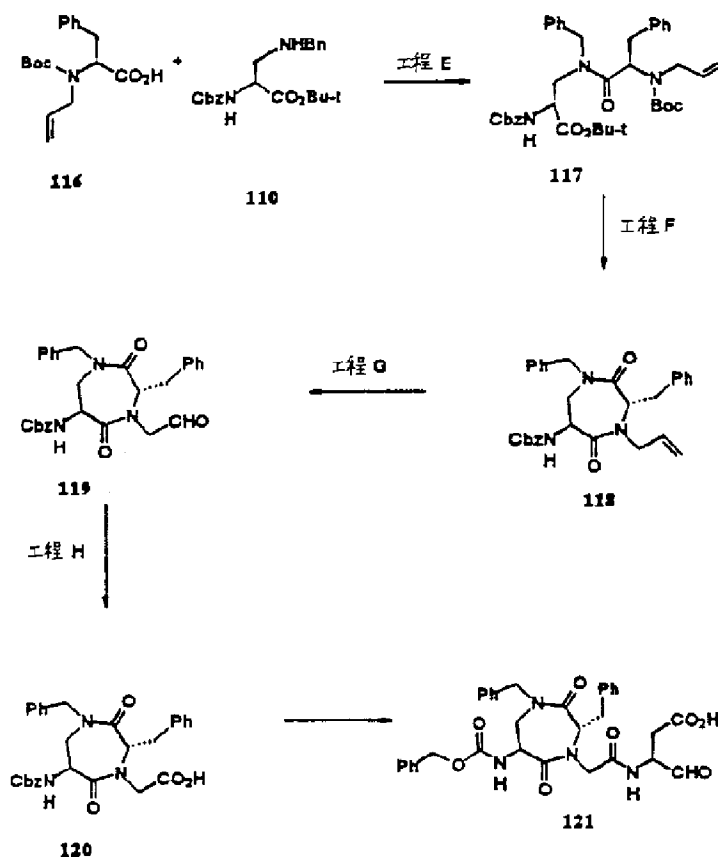
(d, J = 7 Hz, 3 H), 2.28 (m, 2 H), 2.60 (m, 2 H), 3.18 (bs, 6 H), 3.35- 3.45 (m, 2 H), 3.60- 3.95 (m, 2 H), 4.15 (m, 1 H), 4.32 (m, 1 H), 4.42 (m, 1 H), 5.00 (bm, 2 H), 7.20 (bs, 5 H), and 7.40 ppm (bs, 5 H); <sup>19</sup>F NMR (470 MHz, CD<sub>3</sub>OD) δ -10.72 ppm (s, 3 F).

4-オキソ-3(S)-{2(R, S)-[7-オキソ-4-(3-フェニルプロピオニル)-6(S)-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-[1, 4]ジアゼパン-1-イル]プロピオニルアミノ}-酪酸(115) :

工程D. 2(R, S)-[4-ベンジル-7-オキソ-6(S)-(N-ベンジルオキシカルボニルアミノ)-[1, 4]ジアゼパン-1-イル]プロピオン酸メチルエステル(112b; 0.22 g、0.49 mmol)および炭素上に担持した20% Pd(OH)<sub>2</sub> (50 mg)のエタノールの懸濁液を、水素雰囲気下にて7時間攪拌した。この溶媒を減圧下にて蒸発させ、その残渣をジクロロメタン(20 mL)に溶解し、次いで、トリメチルアミン(1 mL)およびジヒドロシンナモイルクロライド(170 mg、1 mmol)で処理した。得られた混合物を一晩攪拌し、次いで、酢酸エチルで希釈し、そして1 N NaOHで洗浄した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして蒸発させて、オイルを得た。クロマトグラフィー(シリカゲル、4 : 1のヘキサン : 酢酸エチル)により、オイルとして、113を0.175 g (75%の収率)で得た。

工程C. 113の0.15 g 試料(0.32 mmol)をメタノールに溶解し、1 M LiOH(0.32

mL)で処理し、40℃で一晩攪拌し、次いで、乾燥状態まで蒸発させた。この残渣を、エタノール(2×10 mL)、アセトニトリル(2×10 mL)、ベンゼン(2×10 mL)で共沸させ、次いで、真空下にて乾燥した。得られた残渣を、実施例3の化合物K(工程A、BおよびC)に記述の方法と類似の方法により、115に転化した。



3-{2-[2,4-ジベンジル-3,7-ジオキソ-6-(N-ベンジルオキシカルボニルアミノ)-[1,4]ジアゼパン-1-イル]アセチルアミノ}-4-オキソ酪酸(121)：

工程E. 2-N-カルボベンゾキシ-3-N-ベンジル-(S)-2,3-ジアミノプロピオン酸第三級ブチル(110 ; 1.77 g、4.6 mmol)、N-アリル-N-第三級ブトキシカルボニル-(S)-フェニルアラニン(116 ; 1.04 g、4.8 mmol)、HOBT(0.74 g、5.5 mmol)およびEDC(1.33 g、6.9 mmol)のジクロロメタン(50 mL)の溶液を、25℃で16時間攪拌し、次いで、ジクロロメタン(100 mL)で希釈し、そして水で洗浄した。この有

機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして蒸発させて、オイルを得た。クロマトグラフィー(シリカゲル、85 : 15のヘキサン : 酢酸エチル)により、無色の粘稠な固

体として、117を1.34 g (43%の収率)で得た。

工程F. 117の試料1.34 gをジクロロメタン(3 mL)に溶解し、そしてトリフルオロ酢酸のジクロロメタン(20 mL)の50%溶液で処理した。1.5時間後、この溶媒を減圧下で除去し、その残渣を真空下にて乾燥し、次いで、ジクロロメタン(50 mL)に溶解し、そして4-メチルモルホリン(0.2 mL、2 mmol)、HOBT(0.27 g、2 mmol)およびEDC(0.8 g、4 mmol)と配合した。この混合物を25℃で一晩攪拌し、次いで、ジクロロメタンで希釈し、そして水で洗浄した。この有機層を乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濾過し、そして蒸発させて、オイルを得た。クロマトグラフィー(シリカゲル、7 : 3のヘキサン : 酢酸エチル)により、粘稠なオイルとして、118を0.8 g (80%の収率)で得た。

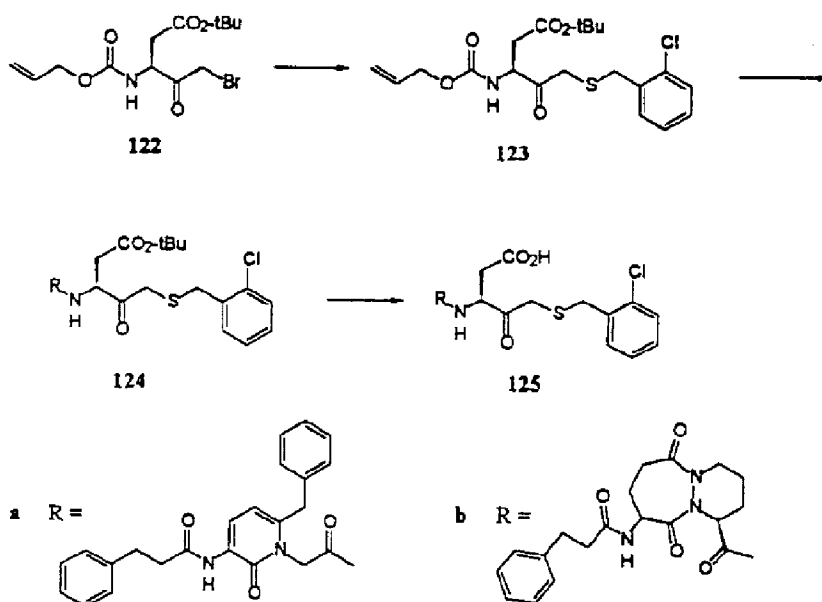
工程G. 118の試料0.8 gをメタノール(40 mL)に溶解し、-78℃まで冷却し、この溶液が青色になるまで、オゾンで飽和した。アルゴンでパージすることにより、過剰のオゾンを除去し、次いで、ジメチルスルフィド(5 mL)を添加し、この混合物を25℃まで暖めて3時間攪拌した。溶媒除去およびクロマトグラフィー(シリカゲル、1 : 1のヘキサン : 酢酸エチル)により、白色の固体として、119を0.74 g (74%の収率)で得た。

工程H. 119の試料0.2 g (0.4 mmol)をアセトン(25 mL)に溶解し、0℃まで冷却し、そしてオレンジ色が定着するまで、Jones試薬の溶液を滴下して処理した。次いで、この混合物に2-プロパノール(5 mL)を添加し、得られた溶液をCeliteにより濾過し、そしてアセトンで洗浄した。溶媒除去により、緑白色の固体を得、これを真空下にて乾燥して、120を得た。得られた残渣を、実施例3の化合物K(工程A、BおよびC)に記述の方法と類似の方法により、121に転化した。クロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub>、95 : 4.5 : 0.5のジクロロメタン : メタノール : 酢酸エチルの溶出液)により、クリーム色の固体85 mg (53%の収率)を得、これは、以下のスペクトルデータに基づいて3-{2-[2,4-ジベンジル-3,7-ジオキソ-6-(N-ベンジルオキシカルボニルアミノ)-[1,4]ジアゼパン-1-イル]アセチルアミノ}-4-オキソ酪酸(121)であると確認された。



<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD)

δ 2.38 (m, 1 H), 2.45 (m, 1 H), 3.21 (bs, 2 H), 3.32-3.39 (bm, 6 H), 3.85 (m, 1 H), 4.05 (m, 1 H), 4.21 (bm, 1 H), 4.31 (bs, 1 H), 4.45 (dm, J = 11 Hz, 1 H), 4.95 (bs, 4 H), 7.20 (bs, 5 H), および 7.33-7.45 ppm (m, 5 H); <sup>19</sup>F NMR (470 MHz, CD<sub>3</sub>OD) d -10.62 ppm (s, 3 F).



(3S)-N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸 $t$ -ブチル(123)。(3S)-N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-ブromo-4-オキソペンタン酸 $t$ -ブチル(122; 749 mg, 2.14 mmol; WO 93 167 10)のジメチルホルムアミド(20 mL)の攪拌溶液に、フッ化カリウム(273 mg, 4.70 mmol)に次いで2-クロロフェニルメチルチオール(373 mg, 2.35 mmol)を添加した。この混合物を3.5時間攪拌し、水(50 mL)で反応停止し、そして酢酸エチル(2×50 mL)で抽出した。これらを合わせた有機抽出物を、水(4×50 mL)次いでブライン(50 mL)で洗浄した。これらを乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、濃縮すると、オイルが得られ、これをフラッシュクロマトグラフィー(10~35%の酢酸エチル/ヘキサン)により精製すると、無色の固体832 mg(91%)が得られた。

融点 45-6

°C;  $[\alpha]_D^{20}$  -19.0° (c 1.0, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>); IR (film) 3340, 2980, 2935, 1725, 1712, 1511, 1503, 1474, 1446, 1421, 1393, 1368, 1281, 1244, 1157, 1052, 1040, 995, 764, 739; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 7.36 (2H, m), 7.21 (2H, m), 5.91 (2H, m), 5.27 (2H, m), 4.76 (1H, m), 4.59 (2H, d), 3.78 (2H, s), 3.36 (2H, m), 2.91 (1H, dd), 2.74 (1H, dd), 1.43 (9H, s). C<sub>30</sub>H<sub>26</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S についての計算値: C, 56.13; H, 6.12; N, 3.27; S, 7.49. 実測値: C, 56.08; H, 6.11; N, 3.26; S, 7.54. MS (C.I.) 430/28 (M<sup>+</sup> + 1, 3%), 374/2 (100).

(3S)-3-(2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-1-ピリジル)アセチルアミノ-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(124a)。THF(7 ml)中の6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-1-ピリジル酢酸(52b; 300 mg、0.76 mmol)を、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(205 mg、1.52 mmol)および1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩)と共に攪拌した。3分間後、水(12滴)を添加し、この混合物を10分間攪拌し、次いで、(3S)-N-(アリルオキシカルボニル)-3-アミノ-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(123)(325 mg、0.76 mmol)、ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(I)クロライド(20 mg)およびトリブチルスズハイドライド(0.6 ml、2.28 mmol)で処理した。この混合物を室温で5時間攪拌し、酢酸エチルに注ぎ、そして1 M HCl水溶液(×2)、重炭酸ナトリウム水溶液、ブラインで洗浄し、乾燥し(MgSO<sub>4</sub>)、そして濃縮した。残渣をペンタンで粉末化し、そして上澄みを捨てた。クロマトグラフィー(シリカゲル、50%の酢酸エチル/ヘキサン)により、無色の泡状物(439 mg、81%)が得られた。

$[\alpha]_D^{21} -18.3^\circ$  (c 0.5,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR (KBr) 3356, 3311, 1722, 1689, 1646, 1599, 1567, 1513, 1367, 1154;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.39 (1H, d), 8.23 (1H, s), 7.24 (14H, m), 6.16 (1H, d), 4.95 (1H, m), 4.63 (2H, m), 4.02 (2H, s), 3.74 (2H, s), 3.27 (2H, s), 2.85 (6H, m), 1.40 (9H, s).  $\text{C}_{39}\text{H}_{42}\text{ClN}_3\text{O}_6\text{S}$  についての計算値: C, 65.39; H, 5.91; N, 5.87. 実測値: C, 65.51; H, 5.99; N, 5.77.

[3S(1S, 9S)]-3-(6,10-ジオキソ-1,2,3,4,7,8,9,10-オクタヒドロ)-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジン[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(124b)を、チオエーテル123および3S(1S, 9S)-3-(6,10-ジオキソ-1,2,3,4,7,8,9,10-オクタヒドロ)-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジノ[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボン酸(45a)から、124aと類似の方法により調製して、無色の泡状物 452 mg(50%)を得た。

融点  $55-7^\circ\text{C}$ ;  $[\alpha]_D^{22} -94.0^\circ$  (c 0.12,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ); IR (KBr) 3288, 2934, 1741, 1722, 1686, 1666, 1644, 1523, 1433, 1260, 1225, 1146, 757;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  7.35 (3H, m), 7.20 (7H, m), 6.46 (1H, d), 5.21 (1H, m), 4.97 (2H, m), 4.56 (1H, m), 3.75 (2H, s), 3.25 (3H, m), 2.93 (5H, m), 2.71 (1H, dd), 2.55 (2H, m), 2.30 (1H, m), 1.92 (3H, m), 1.66 (2H, m), 1.42 (9H, s).  $\text{C}_{35}\text{H}_{42}\text{ClN}_4\text{O}_7\text{S}$  についての計算値: C, 59.73; H, 6.23; Cl, 5.04; N, 7.96; S, 4.56. 実測値: C, 59.73; H, 6.19; Cl, 5.10; N, 7.79; S, 4.58. MS (-FAB) 697 (M-1, 100).

(3S)3-(2-(6-ベンジル-1,2-ジヒドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-1-ピリジル)アセチルアミノ-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸(125a)。ジクロロメタン(3 ml)中の3-(2-(6-ベンジル-1,2-ジヒ

ドロ-2-オキソ-3-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-1-ピリジル)アセチルアミノ-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸t-ブチル(124a) (400 m

g、0.56 mmol)を、0℃にて、トリフルオロ酢酸(3 ml)で処理し、そして0℃で1時間および室温で0.5時間攪拌した。この溶液を濃縮し、次いで、ジクロロメタンに再溶解して再濃縮した。この操作を3回繰り返した。この残留物をエーテル中で1時間攪拌し、濾過すると、無色の固体(364 mg、99%)が得られた。

融点、165-7 °C;  $[\alpha]_D^{22}$  -27.7 ° (c 0.2, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>); IR (KBr) 3289, 1712, 1682, 1657, 1645, 1593, 1562, 1527, 1497, 1416, 1203, 1182; <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 8.47 (1H, d), 8.21 (1H, s), 7.70 (1H, d), 7.22 (14H, m), 6.24 (1H, d), 5.03 (1H, m), 4.65 (2H, m), 4.06 (2H, s), 3.69 (2H, m), 3.23 (2H, m), 2.88 (6H, m).

[3S(1S, 9S)]-3-(6,10-ジオキソ-1,2,3,4,7,8,9,10-オクタヒドロ)-9-(3-フェニルプロピオニルアミノ)-6H-ピリダジン[1,2-a][1,2]ジアゼピン-1-カルボキサミド-5-(2-クロロフェニルメチルチオ)-4-オキソペンタン酸(125b)を、125aと類似の方法により、t-ブチルエステル124bから調製して、無色の粉末362 mg(93%)を得た。

融点、76-80 °C;  $[\alpha]_D^{22}$  -134 ° (c 0.10, MeOH); IR (KBr) 3309, 2935, 1725, 1658, 1528, 1445, 1417, 1277, 1219, 1175; <sup>1</sup>H NMR (D<sub>2</sub>O) δ 8.80 (1H, d), 8.19 (1H, d), 7.31 (9H, m), 5.09 (1H, m), 4.74 (1H, m), 4.63 (1H, m), 4.35 (1H, m), 3.76 (2H, m), 3.28 (3H, m), 2.80 (5H, m), 2.52 (4H, m), 2.16 (2H, m), 1.90 (3H, m). C<sub>31</sub>H<sub>25</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>7</sub>S · 0.25H<sub>2</sub>Oについての計算値: C, 57.49; H, 5.53; N, 8.65; S, 4.95. 実測値: C, 57.35; H, 5.43; N, 8.45; S, 4.88. MS (-FAB) 641 (M-1, 100).

上記実施例のデータは、本発明による化合物が、IL-1β変換酵素に対して阻害活性を示すことを証明している。

本発明の化合物がインビトロにおいてICEを阻害し得、さらに、哺乳動物に経

口的に送達し得る限りにおいて、これらの化合物は、IL-1が媒介する疾患の治療に対して、明らかに臨床的に有用である。これらの試験は、本発明の化合物がインビボでICEを阻害する能力があることを予言するものである。

本発明の多くの実施態様を記述しているものの、本発明の生成物および方法を利用する他の実施態様を提供するために、その基本的な構造は変え得ることが明らかである。従って、本発明の範囲は、例示として提示された特定の実施態様よりもむしろ、添付の請求の範囲により定義されることが分かる。

【手続補正書】特許法第184条の8

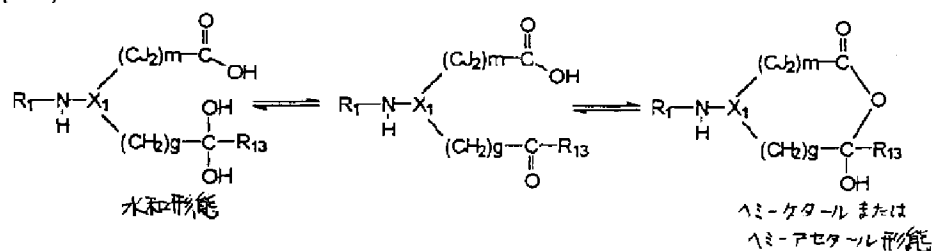
【提出日】1996年1月12日

【補正内容】

本発明の化合物は、周知の最も容易に合成されるICEインヒビターに入る。以前に記載されたICEインヒビターは、しばしば、4個またはそれ以上のキラル中心および多数のペプチド結合を含有する。本発明の化合物が比較的容易に合成できることは、これらの化合物を大規模に生産する際に、極めて有利となる。

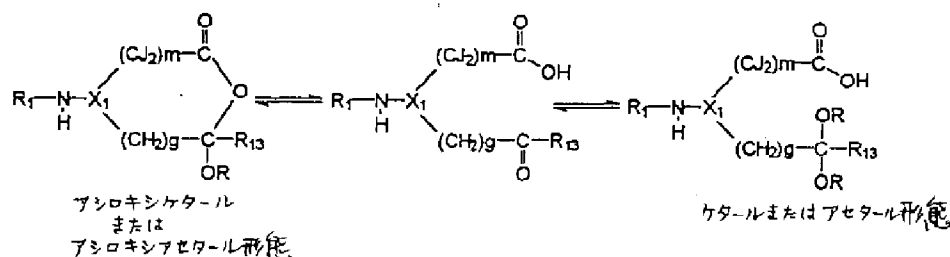
本発明の化合物は、溶媒の選択、pH、および当業者に公知の他のものを含めた条件に依存して、種々の平衡形態で存在し得ることを理解するべきである。このような形態のこれらの化合物の全ては、明らかに、本発明に包含される。特に、本発明の多くの化合物(特に、R<sub>3</sub>にアルデヒド基またはケトン基を含有し、Tに、カルボン酸基を含有するもの)は、以下に描写するように、ヘミケタール(またはヘミアセタール)形態または水和形態をとり得る：

(EQ1)



溶媒の選択および当業者に公知の他の条件に依存して、本発明の化合物はまた、アシルオキシケタール形態、アシルオキシアセタール形態、ケタール形態またはアセタール形態をとり得る：

(EQ2)



さらに、本発明の化合物の平衡形態は、互変異性体形態を包含し得ることを理

解すべきである。このような形態のこれらの化合物の全ては、明らかに、本発明に包含される。

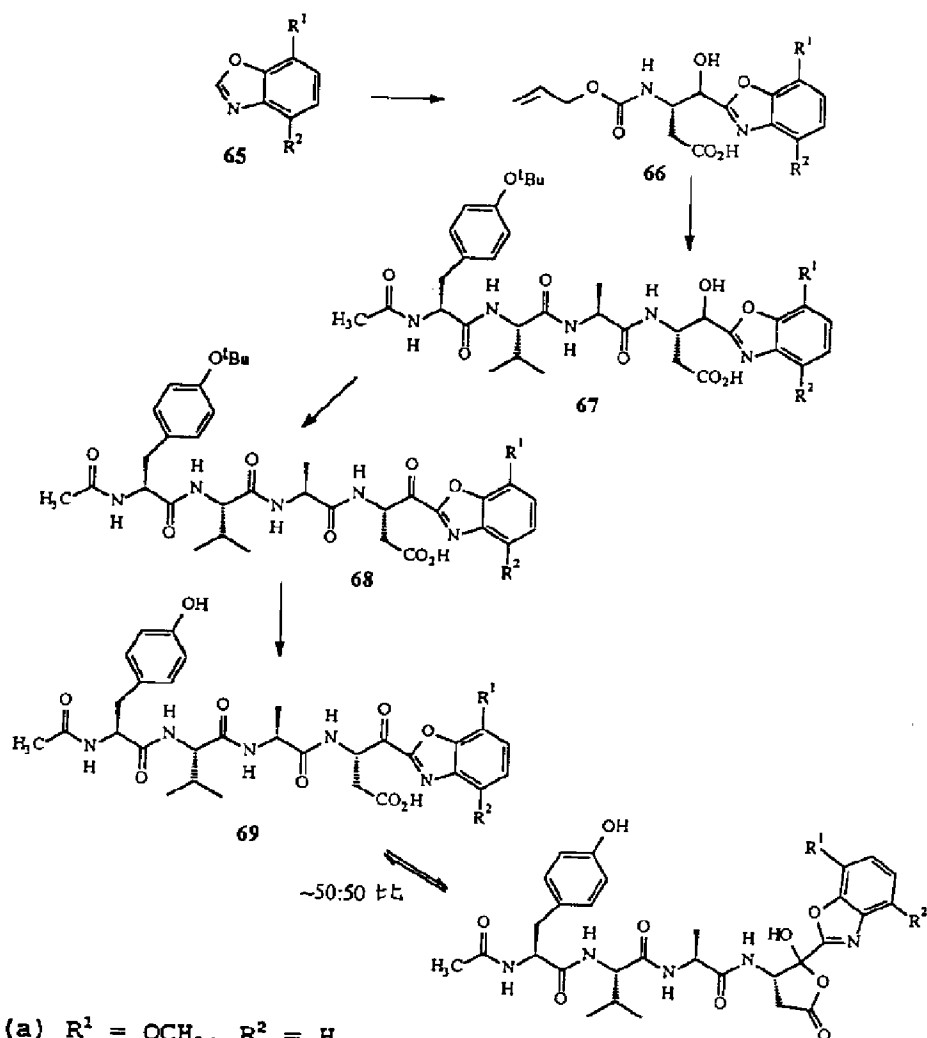
本発明の化合物は、選択的な生物学的特性を高めるために、適切な機能化により、変性できることを理解すべきである。

治療または予防できる炎症性疾患には、例えば、敗血症性ショック、敗血症、および成人呼吸困難症候群が挙げられるが、これらに限定されない。標的の自己免疫疾患には、例えば、リウマチ様関節炎、全身性エリテマトーデス、強皮症、慢性甲状腺炎、グレーブス病、自己免疫胃炎、インシュリン依存性糖尿病メリタス、自己免疫溶血性貧血、自己免疫好中球減少症、血小板減少症、慢性活動性肝炎、重症筋無力症および多発性硬化症が挙げられる。また、標的の神経性変性疾患には、例えば、筋萎縮性側索硬化症、アルツハイマー病、パーキンソン病、および一次側索硬化症が挙げられる。本発明のICEインヒビターはまた、創傷の治療を促進するために使用できる。また、本発明のICEインヒビターは、感染症を治療するのに使用できる。

本発明は、IL-1が媒介する疾患を予防し治療するために、本明細書で開示の化合物を使用することに焦点をあてているものの、本発明の化合物はまた、他のシステインプロテアーゼのインヒビターとして、使用できる。

本発明の化合物はまた、ICEまたは他のシステインプロテアーゼに効果的に結合する市販試薬として、有用である。市販試薬としては、本発明の化合物およびそれらの誘導体は、標的ペプチドのタンパク質分解を阻止するために使用できるか、または誘導体化されて、アフィニティークロマトグラフィー用の拘束基質として、安定な樹脂に結合できる。市販のシステインプロテアーゼインヒビターを特徴づけるこれらの用途および他の用途は、当業者に明らかである。

本発明をさらに十分に理解するために、以下の実施例を示す。これらの実施例は、例示の目的だけのものであり、いずれの様式でも、本発明の範囲を限定するものとして解釈すべきではない。



(a)  $R^1 = OCH_3$ ,  $R^2 = H$

(b)  $R^1 = H$ ,  $R^2 = OCH_3$

7-メトキシベンゾキサゾール (65a)。2-ニトロ-6-メトキシフェノール (2.62 g、15.5 mmol) (EP 333176) および 10% パラジウムカーボン (130 mg) のエタノール (50.0 ml) の混合物を、 $H_2$  の雰囲気下にて 75 分間撹拌した。この混合物を Celite (登録商標) により濾過し、次いで、直ちに、p-トルエンスルホン酸 (32.0 mg) および トリエチルオルトホルメート (6.45 ml、38.8 mmol) で処理し、次いで、 $N_2$  雰囲気下にて還流状態で加熱した。20 時間後、p-トルエンスルホン酸 (30.0 mg)

および トリエチルオルトホルメート (6.45 ml、38.8 mmol) を添加した。全体で 44 時間の加熱後、この反応系を冷却し、そして真空下にて還元した。得られた残留物をフラッシュクロマトグラフィー (25 : 75 の酢酸エチル/ヘキサン) により精製



して、黄色の固体として、表題化合物1.97 g (85%)を得た。

融点 28-31°C; IR (KBr) 1629, 1497, 1434, 1285, 1097;

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  8.09 (1H, s), 7.40 (1H, d,  $J = 8.0$ ),

7.28 (1H, t,  $J = 8.0$ ), 6.89 (1H, d,  $J = 8.0$ ), 4.02 (3H,

s);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  152.84, 145.82, 142.50, 139.99,

125.75, 113.42, 108.80, 56.97.  $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 0.1\text{H}_2\text{O}$  についての

計算値: C, 63.65; H, 4.81; N, 9.29. 実測値: C, 63.43, H,

4.88, N, 9.05. M.S. (+ FAB); 150 ( $\text{M}^+ + 1$ ).

## 【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		Intern. Appl. Application No PCT/US 95/07617						
<b>A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b> IPC 6 C07K5/023 A61K38/06 A61K38/07								
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC								
<b>B. FIELDS SEARCHED</b> Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 6 C07K A61K								
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched								
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)								
<b>C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT</b> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Category *</th> <th>Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages</th> <th>Relevant to claim No.</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>P,X</td> <td>           NATURE (LONDON) (1994), 370(6487), 270-5            CODEN: NATUAS; ISSN: 0028-0836,            28 July 1994            WILSON, KEITH P. ET AL 'Structure and            mechanism of interleukin -1. beta.            converting enzyme'            see page 270, right column, paragraph 2            see page 273, right column, last paragraph            - page 274, right column, last paragraph;            figures 4,5; table 1            ---            -/--         </td> <td>           1-18,49,            55,            71-80,            84,90         </td> </tr> </tbody> </table>			Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	P,X	NATURE (LONDON) (1994), 370(6487), 270-5 CODEN: NATUAS; ISSN: 0028-0836, 28 July 1994 WILSON, KEITH P. ET AL 'Structure and mechanism of interleukin -1. beta. converting enzyme' see page 270, right column, paragraph 2 see page 273, right column, last paragraph - page 274, right column, last paragraph; figures 4,5; table 1 --- -/--	1-18,49, 55, 71-80, 84,90
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.						
P,X	NATURE (LONDON) (1994), 370(6487), 270-5 CODEN: NATUAS; ISSN: 0028-0836, 28 July 1994 WILSON, KEITH P. ET AL 'Structure and mechanism of interleukin -1. beta. converting enzyme' see page 270, right column, paragraph 2 see page 273, right column, last paragraph - page 274, right column, last paragraph; figures 4,5; table 1 --- -/--	1-18,49, 55, 71-80, 84,90						
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of box C. <input checked="" type="checkbox"/> Patent family members are listed in annex.								
* Special categories of cited documents : "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document that published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "Z" document member of the same patent family								
Date of the actual completion of the international search		Date of mailing of the international search report						
10 October 1995		16.11.95						
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 3818 Patentaan 1 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax (+31-70) 340-3016		Authorized officer Fuhr, C						

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internal Application No  
PCT/US 95/07617

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	BIOCHEMISTRY, vol. 33, no. 13, 5 April 1994 EASTON, PA US, pages 3934-3940, N.A. THORNBERRY ET AL. 'Inactivation of Interleukin-1beta Converting Enzyme by Peptide (Acyloxy)methyl Ketones' see page 3938, right column, last paragraph - page 3940, left column, paragraph 3; tables 1,2 ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107
X	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 37, no. 5, 4 March 1994 WASHINGTON US, pages 563-564, R.E. DOLL ET AL. 'P1 Aspartate-Based Peptide alpha-((2,6-Dichlorobenzoyl)oxy)methyl Ketones as Potent Time-Dependent Inhibitors of Interleukin-1beta-Converting Enzyme' see scheme 1 see table 1 ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107
X	EP,A,0 519 748 (MERCK & CO INC) 23 December 1992  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107
X	WO,A,93 09135 (SANDOZ AG ;SANDOZ AG (DE); SANDOZ LTD (CH)) 13 May 1993  see claims; examples ---	1-18,23, 26, 47-49, 71-80, 84,105, 107,119
X	WO,A,93 14777 (MERCK & CO INC) 5 August 1993  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107
X	WO,A,93 16710 (MERCK & CO INC) 2 September 1993  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107

-/--

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

 Intern. Appl. No.  
PCT/US 95/07617

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP,A,O 529 713 (MERCK & CO INC) 3 March 1993  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107
X	EP,A,O 533 350 (MERCK & CO INC) 24 March 1993  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90, 105,107
X	EP,A,O 547 699 (MERCK & CO INC) 23 June 1993  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90
X	BIOORGANIC & MEDICINAL CHEMISTRY LETTERS, vol. 4, no. 19, 1994 pages 2359-2364, M.D. MULLICAN ET AL. 'The Synthesis and Evaluation of Peptidyl Aspartyl Aldehydes as Inhibitors of ICE' see page 2363, paragraph 2 - paragraph 3; table ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90
P,X	WO,A,95 05192 (MERCK & CO INC ;HAGMANN WILLIAM K (US); MJALLI ADNAN M (US); ZHAO) 23 February 1995  see claims; examples ---	1-18,49, 55, 71-80, 84,90
P,X	EP,A,O 644 197 (STERLING WINTHROP INC) 22 March 1995 see claims; examples ---	1-18
P,X	EP,A,O 644 198 (STERLING WINTHROP INC) 22 March 1995 see claims; examples -----	1-18

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1993)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/US 95/07617

**Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)**

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☒ Claims Nos.:  
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:  
Please see annex!
2. ☐ Claims Nos.:  
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. ☐ Claims Nos.:  
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

**Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)**

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest

- ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
- ☐ No protest accompanied the payment of additional search fees.

Form PCT/ISA/210 (continuation of first sheet (1)) (July 1992)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No.  
PCT/US 95/07617

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP-A-0519748	23-12-92	CA-A- 2071674	22-12-92
		JP-A- 5255218	05-10-93
		JP-B- 6102642	14-12-94
		US-A- 5434248	18-07-95
WO-A-9309135	13-05-93	AU-A- 2885292	07-06-93
		CA-A- 2116653	13-05-93
		CZ-A- 9401067	15-12-94
		EP-A- 0611375	24-08-94
		FI-A- 942061	04-05-94
		HU-A- 68200	29-05-95
		JP-T- 7500828	26-01-95
		NO-A- 941629	04-07-94
		NZ-A- 244985	27-06-95
WO-A-9314777	05-08-93	PT-A- 101027	28-02-94
WO-A-9316710	02-09-93	AU-B- 3479593	01-09-93
EP-A-0529713	03-03-93		
		US-A- 5278061	11-01-94
		JP-A- 5252950	05-10-93
EP-A-0533350	24-03-93	CA-A- 2076159	17-02-93
		JP-A- 5227961	07-09-93
EP-A-0547699	23-06-93		
		CA-A- 2085300	20-06-93
		JP-A- 5271274	19-10-93
WO-A-9505192	23-02-95	JP-B- 7017676	01-03-95
EP-A-0644197	22-03-95	AU-B- 7714594	14-03-95
		US-A- 6451494	08-12-94
		CZ-A- 9401379	14-06-95
		FI-A- 942625	05-12-94
		JP-A- 7025887	27-01-95

Form PCT/ISA/210 (patent family sheet) (July 1993)

International Application No. PCT/US95/07617

## FURTHER INFORMATION CONTINUED FROM PCT/ISA/210

Claims searched completely: 102-109, 111-113, 115-118, 120-124

Claims searched incompletely: 1-101, 110, 114, 119

In view of the large number of compounds falling under claims 1-101, 110, 114, 119, and of the absence of any sensible support for these claims in the description, the Search Division considers that it is not economically reasonable to draw a search report covering the entire subject matter of claims 1-101, 110, 114, 119. The search for the claims 1-101, 110, 114, 119 has therefore been limited and includes all the real examples given in the description and covers all similar compounds having the alleged activities as well (see also remark)

Remark: As far as the claim 76 is directed to a method of treatment of the human and/or animal body, the search has been carried out on the alleged effects of the compound and/or composition.

**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**

Information on parent family members

International Application No.

**PCT/US 95/07617**

Patent document cited in search report	Publication date	Parent family member(s)	Publication date
EP-A-0644197		NO-A- 942065	05-12-94
EP-A-0644198	22-03-95	AU-B- 6347394	27-04-95
		CZ-A- 9401355	15-12-94
		FI-A- 942624	04-12-94
		HU-A- 68689	28-07-95
		JP-A- 7089951	04-04-95
		NO-A- 942064	05-12-94

Form PCT/ISA/210 (parent family annex) (July 1992)



## フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>6</sup>	識別記号	F I	
A 6 1 K 45/00	A B E	C 0 7 C 233/83	
C 0 7 C 229/22		311/30	
233/41		317/26	
233/83		C 0 7 D 263/24	
311/30		521/00	
317/26		C 0 7 K 5/04	
C 0 7 D 263/24		A 6 1 K 37/02	A B A
521/00			A A A
C 0 7 K 5/04			A E D

(31) 優先権主張番号 08/440, 898

(32) 優先日 1995年5月25日

(33) 優先権主張国 米国 (U S)

(81) 指定国 E P (A T, B E, C H, D E, D K, E S, F R, G B, G R, I E, I T, L U, M C, N L, P T, S E), O A (B F, B J, C F, C G, C I, C M, G A, G N, M L, M R, N E, S N, T D, T G), A P (K E, M W, S D, S Z, U G), A M, A T, A U, B B, B G, B R, B Y, C A, C H, C N, C Z, D E, D K, E E, E S, F I, G B, G E, H U, I S, J P, K E, K G, K P, K R, K Z, L K, L R, L T, L U, L V, M D, M G, M N, M W, M X, N O, N Z, P L, P T, R O, R U, S D, S E, S G, S I, S K, T J, T M, T T, U A, U G, U Z, V N

(72) 発明者 ゴレック, ジュリアン エム. シー.  
イギリス国 エスエヌ6 8エルエス ウ  
イルトシャー, スウィンドン, アッシュ  
バリー, チャペル ロード, メイナ  
ファーム 8

(72) 発明者 ローファー, デイビット ジェイ.  
アメリカ合衆国 マサチューセッツ  
01775, ストウ, テイラー ロード 254

(72) 発明者 ミュリカン, マイケル デイ.  
アメリカ合衆国 マサチューセッツ  
02194, ニーダム, パーカー ロード  
110

(72) 発明者 マーコ, マーク エイ.  
アメリカ合衆国 マサチューセッツ  
01746, ホリストン, マーシャル スト  
リート 520

(72) 発明者 リビングストン, デイビット ジェイ.  
アメリカ合衆国 マサチューセッツ  
02160, ニュートンビル, マディソン  
アベニュー 20